PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 11302382 A

(43) Date of publication of application: 02.11.99

(51) Int. CI

C08G 77/04

G03F 7/039 G03F 7/075 H01L 21/027

(21) Application number: 10227633

(22) Date of filing: 28.07.98

(30) Priority:

06.08.97 JP 09224389

18.02.98 JP 10 52760

(71) Applicant:

SHIN ETSU CHEM CO LTD

(72) Inventor:

NAKAJIMA MUTSUO KANEKO ICHIRO **ISHIHARA TOSHINOBU TSUCHIYA JUNJI** HATAKEYAMA JUN

NAGURA SHIGEHIRO

(54) POLYMERIC SILICONE COMPOUND, RESIST **MATERIAL AND PATTERN FORMATION**

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject compound having a specific recurring unit and useful as a base resin for resist materials micro-lithography in а production process semiconductor devices, or the like.

SOLUTION: This silicone compound has a recurring unit of formula I [Z is di- to hexavalent 5-12C nonaromatic hydrocarbon or the like; Z' is di- to hexavalent 1-20C hydrocarbon or the like; (x) to (z) are each 1-5; R1 is a group of formula II or formula III (R is H, OH or a 1-20C alkyl; R' is a 1-20C alkylene); R2 is a 1-8C alkyl, alkenyl or the like; p1 is a positive number and p2 to p4 are each O or a positive number and p1+p2+p3+p4=1] and has 1,000 to 50,000 weight average molecular weight. The carboxyl group of the compound or parts or total of carboxyl group and hydroxyl group are preferably replaced with one or two or more kinds of groups unstable to acids (preferably a group of formula IV or formula V [R⁶ and R⁷ are each H or a 1-18C alkyl; R8 is a 1-18C monovalent hydrocarbon; R9 is a

4-20C tertiary alkyl or the like; (a) is 0-6]}.

COPYRIGHT: (C)1999,JPO

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-302382

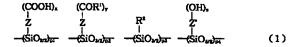
(43)公開日 平成11年(1999)11月2日

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	FI
CO8G 77/04		C 0 8 G 77/04
G03F 7/039	601	G O 3 F 7/039 6 O 1
7/075	511	7/075 5 1 1
H01L 21/027	•	H011 21/30 502R
		審査請求 未請求 請求項の数13 FD (全 95 頁)
(21)出顯番号	特顧平10-227633	(71) 出顧人 000002060 信越化学工業株式会社
(22)出願日	平成10年(1998) 7月28日	東京都千代田区大手町二丁目6番1号 (72)発明者 中島 陸雄
(31)優先権主張番号	特顧平9-224389	新潟県中頸城郡頚城村大字西福島28-1
(32)優先日	平 9 (1997) 8 月 6 日	信越化学工業株式会社合成技術研究所内
(33)優先權主張国	日本 (JP)	(72)発明者 金子 一郎
(31)優先権主張番号	特願平10-52760	茨城県鹿島郡神栖町大字東和田1番地 信
(32)優先日	平10(1998) 2月18日	越化学工業株式会社塩ビ技術研究所内
(33)優先権主張国	日本 (JP)	(72)発明者 石原 俊信
		新選県中頚城郡頚城村大字西福島28-1
		信越化学工業株式会社合成技術研究所内
		(74)代理人 弁理士 小島 隆司 (外1名)
	·	最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 高分子シリコーン化合物、レジスト材料及びパターン形成方法

(57)【要約】 (修正有)

【解決手段】 式(1)で示される繰り返し単位を有す る高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化 合物のカルボキシル基又はカルボキシル基と水酸基の水* *素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコーン化合物。



(式中、Zは2価~6価の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価~6価の、直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基、又は非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基である。R¹は-OCHR-R'-OH又は-NHCHR-R'-OHで示される基、R²はアル

キル基又はアルケニル基、又は非芳香族系の1価の多環 式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。)

【効果】 高エネルギー線に感応し、感度、解像性に優れているため、電子線や遠紫外線による微細加工に有用である。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有し、重量平均分子量が1,000~50,000*

*である高分子シリコーン化合物。

【化1】

$$(COOH)_{x} (COR^{1})_{y} (OH)_{z}$$

$$\downarrow Z Z R^{z} Z$$

$$\downarrow -(SiO_{32})_{51} (SiO_{32})_{52} (SiO_{32})_{53} (SiO_{32})_{54} (1)$$

[式中、乙は2価~6価の炭素数 5~1 2の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水 10素基、乙'は2価~6価の炭素数 1~2 0 の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数 3~2 0 の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素一炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても※

※よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ れていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に応 じ、それぞれ1~5の整数を示す。R¹は下記一般式 (2 a) 又は(2 b) で示される基、R²は炭素数1~ 8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のア ルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳 香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素 基を示す。

【化2】

(2b)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R' は炭素 数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を 30 示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結 合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合 水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更 に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環 を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。) 式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0 又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、 $0 < p1/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ $0 \le p 2 / (p 1 + p 2 + p 3 + p 4) \le 0.8$ $0 \le p 3 / (p 1 + p 2 + p 3 + p 4) \le 0.7$ $0 \le p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ \star

★を満足する数である。]

【請求項2】 請求項1記載の一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコーン化合物。

【請求項3】 酸不安定基が、下記一般式(4)で示される基、下記一般式(5)で示される基、炭素数4~20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基及び炭素数4~20のオキソアルキル基より選ばれる1種又は2種以上の基である請求項402記載の高分子シリコーン化合物。

【化3】

$$-(CH_{2}) = C - OR^{B}$$
 (5)

(R6、R7は水素原子又は炭素数1~18の直鎖状、分 岐状もしくは環状のアルキル基を示し、R8は炭素数1 ~18のヘテロ原子を有してもよい1価の炭化水素基を 示し、R6とR7、R6とR8又はR7とR8とは環を形成し ていてもよく、環を形成する場合、 R^6 、 R^7 、 R^8 はそ れぞれ炭素数1~18の直鎖状又は分岐状のアルキレン 基を示す。R⁹は炭素数4~20の三級アルキル基、各 アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基 炭素数4~20のオキソアルキル基又は上記一般式 (4) で示される基を示す。 a は 0~6 の整数であ る。)

*【請求項4】 カルボキシル基又はカルボキシル基及び 水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定 基により部分置換された上記一般式(1)で示される高 分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又 は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水 素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下 記一般式(3 a)又は(3 b)で示されるC-O-C基 を有する基で置換されることにより分子内及び/又は分 子間で架橋された請求項2又は3記載の高分子シリコー 10 ン化合物。

【化4】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖 状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R3と R⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R^3 、 R^4 は炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキレ ン基を示す。 R5は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又 は環状のアルキレン基、 dは0又は1~10の整数であ る。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環 式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を 示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、 またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、※

※カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換 されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O -又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1 ~7の整数である。)

【請求項5】 一般式 (3 a) 又は (3 b) で示される C-O-C基を有する架橋基が、下記一般式(3 a''') 又は(3 b''') で示される請求項4記載 の高分子シリコーン化合物。

【化5】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖 状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R3と R⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R^3 、 R^4 は炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキレ ン基を示す。R5は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又 は環状のアルキレン基、 dは0又は1~5の整数であ る。A'は、c''価の炭素数1~20の直鎖状、分岐 状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アル キルテトライル基又は炭素数6~30のアリーレン基を 50

示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、 またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、 カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換 されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O -又は-NHCONH-を示す。c''は2~4、 c'''は1~3の整数である。)

【請求項6】 請求項1乃至5のいずれか1項記載の高 分子シリコーン化合物を含有してなることを特徴とする レジスト材料。

【請求項7】 (A) 有機溶剤

(B) 下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有す る高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化 合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の* *水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定 基により置換されている重量平均分子量1.000~5 0,000の高分子シリコーン化合物、 (化6)

6

[式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系 10%よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水 素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もし くは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族 系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化 水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素 原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、 炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、 ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても※

れていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に応 じ、それぞれ $1\sim5$ の整数を示す。 R^1 は下記一般式 (2a) 又は (2b) で示される基、 R^2 は炭素数 $1\sim$ 8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のア ルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳 香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素 基を示す。

【化7】

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素 30 数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を 示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結 合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合 水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更 に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環 を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

★また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の 水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により 部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリ コーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基 の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合 で下記一般式 (3 a) 又は (3 b) で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は 分子間で架橋されていてもよい。

-Ċ-(O−8%a O−A+O−(R°−O)₄−Ċ}. (3a)

【化8】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖 状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R3と R⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合には

 R^3 、 R^4 は炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキレ ン基を示す。R5は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又 50 は環状のアルキレン基、 dは0又は1~10の整数であ

る。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)

(C)酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【請求項8】 更に、(D)溶解制御剤を配合したことを特徴とする請求項7記載のレジスト材料。

【請求項9】 更に、(E)塩基性化合物を配合したことを特徴とする請求項7又は8記載のレジスト材料。

【請求項10】 更に、(F):分子内に≡C-COO*

* Hで示される基を有する化合物を配合したことを特徴とする請求項7乃至9のいずれか1項記載のレジスト材料。

【請求項11】 更に、(G): アセチレンアルコール 誘導体を配合したことを特徴とする請求項7万至10の いずれか1項記載のレジスト材料。

【請求項12】 (A) 有機溶剤

(B)下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコーン化合物、

[489]

$$(COOH)_{x} (COR^{1}), (OH)_{x}$$

$$\stackrel{\downarrow}{Z} \stackrel{\downarrow}{Z} R^{2} \stackrel{\downarrow}{Z}'$$

$$\stackrel{\downarrow}{-(SiO_{3/2})_{\overline{p}1}} (SiO_{3/2})_{\overline{p}2} (SiO_{3/2})_{\overline{p}3} (SiO_{3/2})_{\overline{p}4} (1)$$

[式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても※

※よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。 x、y、z は上記Z、Z'の価数に応じ、それぞれ1~5の整数を示す。R¹は下記一般式(2 a)又は(2 b)で示される基、R²は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

【化10】

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 40 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)

3 また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【化11】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)

(C) 酸発生剤、(H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【請求項13】 (i) 請求項5乃至12のいずれか1 項記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、(i i) 次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長30 0nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する 工程と、(iii)必要に応じて加熱処理した後、現像 液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、半導体素子などの製造工程における微細加工に用いられるレジスト材料のベース樹脂として好適な高分子シリコーン化合物、及び遠紫外線、KrFエキシマレーザー光(248nm)、ArFエキシマレーザー光(193nm)、電子線、X 40線などの高エネルギー線を露光光源として用いる際に好適なレジスト材料、並びにパターン形成方法に関するものである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】近年、 LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの 微細化が求められている中、現在汎用技術として用いら れている光露光では、光源の波長に由来する本質的な解 像度の限界に近づきつつある。 g線(436nm)もし くはi線(365nm)を光源とする光露光では、およ 50 そ0. 5μmのパターンルールが限界とされており、これを用いて製作したLSIの集積度は、16MビットDRAM相当までとなる。しかし、LSIの試作はすでにこの段階まできており、更なる微細化技術の開発が急務となっている。

10

【0003】パターンの微細化を図る手段の一つとしては、レジストパターン形成の際に使用する露光光を短波長化する方法があり、256Mビット(加工寸法が0.25μm以下)DRAM(ダイナミック・ランダム・アクセス・メモリー)の量産プロセスには、露光光源としてi線(365nm)に代わって短波長のKrFエキシマレーザー(248nm)の利用が現在積極的に検討されている。しかし、更に微細な加工技術(加工寸法が0.2μm以下)を必要とする集積度1G以上のDRAMの製造には、より短波長の光源が必要とされ、特にArFエキシマレーザー(193nm)を用いたフォトグラフィーが最近検討されてきている。

【0004】ここで、ArFエキシマレーザーに代表される220nm以下の短波長光を用いたリソグラフィーの場合、微細パターンを形成するためにフォトレジストには従来の材料では満足できない新たな特性が要求される。そのため、イトー(Ito)らが、ポリヒドロキシスチレンの水酸基をtertーブトキシカルボニルオキシ基(t-Boc基)で保護したPBOCSTという樹脂にオニウム塩の酸発生剤を加えた化学増幅ポジ型レジスト材料を提案して以来、種々の高感度で高解像度のレジスト材料が開発されている。しかし、これらのレジスト材料は、いずれも高感度で高解像度のものではあるが、微細な高アスペクト比のパターンを形成することは、これらから得られるパターンの機械的強度を鑑みると困難であった。

【0005】また、上記のようなポリヒドロキシスチレンをベース樹脂として使用し、遠紫外線、電子線及びX線に対して感度を有するレジスト材料は、従来より数多く提案されている。しかし、段差基板上に高アスペクト比のパターンを形成するには、2層レジスト法が優れているのに対し、上記レジスト材料はいずれも単層レジスト法によるものであり、未だ基板段差の問題、基板からの光反射の問題、高アスペクト比のパターン形成が困難な問題があり、実用に供することが難しいのが現状であ

る。

【0006】一方、従来より、段差基板上に高アスペク ト比のパターンを形成するには2層レジスト法が優れて いることが知られており、更に、2層レジスト膜を一般 的なアルカリ現像液で現像するためには、ヒドロキシ基 やカルボキシル基等の親水基を有する髙分子シリコーン 化合物であることが必要ということが知られている。し かし、高分子シリコーン化合物に直接水酸基が結合した シラノールの場合、酸により架橋反応が生じるため、化 学増幅ポジ型レジスト材料への適用は困難であった。

【0007】近年、これらの問題を解決するシリコーン 系レジスト材料として、安定なアルカリ可溶性シリコー ンポリマーであるポリヒドロキシベンジルシルセスキオ キサンのフェノール性水酸基の一部をt-Boc基で保 護したものをベース樹脂として使用し、これと酸発生剤 とを組み合わせたシリコーン系化学増幅ポジ型レジスト 材料が提案されている(特開平7-118651号、S PIE vol. 1952 (1993) 377等)。

【0008】 しかしながら、これらのシリコーンレジス ト材料に使用されるポリマーは芳香族環を有しており、 220 n m以下の波長については芳香族環による光吸収 が極めて強く、このためこれら従来樹脂をそのまま22 Onm以下の短波長光を用いたフォトグラフィーには適 用できない(即ち、レジストも表面で大部分の露光光が 吸収され、露光が基板まで達しないため微細なレジスト パターンを形成できない [笹子ら、"AェFエキシマレ ーザーリソグラフィー(3) ーレジスト評価ー"、第3 5回応用物理学会関係連合講演会講演予稿集、1P-K 4 (1989)])

【0009】シリコーン系レジスト材料のベース樹脂に フェニル基を有していないものの例として、特開平5-323611号公報のものが挙げられるが、このベース ポリマーは、アルカリ現像を可能にするために必要なカ ルボキシル基、ヒドロキシ基などの親水基を全て保護し ているので、露光部を現像液に溶解させるようにするた めには多くの保護基を分解させなければならない。その ために、添加する酸発生剤の添加量が多くなったり、感 度が悪くなったりする。更に加えて、多くの保護基を分 解させたときに生じる膜厚の変化や膜内の応力あるいは 気泡の発生を引き起こす可能性が高く、高感度、かつ微 40 細な加工に適したレジスト材料を与えないものであっ た。

【0010】本発明は、上記事情に鑑みなされたもの *

*で、高感度、高解像度を有し、特に高アスペクト比のパ ターンを形成するのに適した2層レジスト法の材料とし て好適に使用できるのみならず、耐熱性に優れたパター ンを形成することができるレジスト材料のベースポリマ ーとして有用な新規高分子シリコーン化合物及び該化合 物をベースポリマーとして含有するレジスト材料並びに パターン形成方法を提供することを目的とする。

12

[0011]

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】本 10 発明者らは、上記目的を達成するため鋭意検討を行った 結果、下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有す る髙分子シリコーン化合物又はこの髙分子シリコーン化 合物においてそのカルボキシル基又はカルボキシル基と 水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の 酸不安定基により置換された(即ち、式(1)の髙分子 シリコーン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基 及び水酸基の水素原子が酸不安定基により0~100モ ル%の割合で置換された)、重量平均分子量1,000 ~50,000の芳香環を含まない高分子シリコーン化 合物、これに酸発生剤を添加したポジ型レジスト材料、 又は更に酸の作用によって架橋する化合物を添加したネ ガ型レジスト材料、特に酸発生剤に加え、溶解制御剤を 配合したレジスト材料やこれらに塩基性化合物を更に配 合してなるレジスト材料は、レジスト溶解コントラスト を高め、特に露光後の溶解速度を増大させること、更に 分子内に≡C-COOHで示される基を有する化合物を 配合したレジスト材料がレジストのPED安定性を向上 させ、窒化膜基板上でのエッジラフネスを改善させるこ と、また、アセチレンアルコール誘導体を配合すること により、塗布性、保存安定性を向上させ、従って本発明 に係るシリコーン系レジスト材料が、透明性が高く、高 解像度、露光余裕度、プロセス適応性に優れ、実用性が 高く、精密な微細加工に有利な超LSI用レジスト材料 として非常に有効であることを知見し、本発明をなすに 至った。

【0012】即ち、本発明は下記の高分子シリコーン化 合物及びこれを配合したレジスト材料並びにパターン形 成方法を提供する。

【0013】請求項1:下記一般式(1)で示される繰 り返し単位を有し、重量平均分子量が1,000~5 0,000である髙分子シリコーン化合物。

[0014]

【化12】

$$(COOH)_{x} (COR^{1})_{y} (OH)_{z}$$

$$\downarrow \\ Z Z R^{z} Z'$$

$$\downarrow \\ -(SiO_{3/2})_{\overline{p_{1}}} -(SiO_{3/2})_{\overline{p_{2}}} -(SiO_{3/2})_{\overline{p_{3}}} -(SiO_{3/2})_{\overline{p_{4}}} (1)$$

[式中、2は2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系 の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水 50 くは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族

素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もし

系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化 水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素 原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、 炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、 ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ れていてもよい。

【0015】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、*

-O-C-R'-OH

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素 20 数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を 示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素ー炭素結 合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合 水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更 に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環 を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。) 式(1) において、p1は正数、p2、p3、p4は0 又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、 $0 < p1/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ $0 \le p 2 / (p 1 + p 2 + p 3 + p 4) \le 0.8$ $0 \le p 3 / (p 1 + p 2 + p 3 + p 4) \le 0.7$ $0 \le p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ **※**

 $(R^6, R^7$ は水素原子又は炭素数 $1\sim18$ の直鎖状、分 岐状もしくは環状のアルキル基を示し、R8は炭素数1 ~18のヘテロ原子を有してもよい1価の炭化水素基を 示し、R6とR7、R6とR8又はR7とR8とは環を形成し ていてもよく、環を形成する場合、R⁶、R⁷、R⁸はそ れぞれ炭素数1~18の直鎖状又は分岐状のアルキレン 基を示す。R⁹は炭素数4~20の三級アルキル基、各 アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基、 炭素数4~20のオキソアルキル基又は上記一般式

*それぞれ1~5の整数を示す。

【0016】R¹は下記一般式 (2a) 又は (2b) で 示される基、 R^2 は炭素数 $1\sim8$ の直鎖状、分岐状又は 環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル 基、又は炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭 化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

[0017]

【化13】

※を満足する数である。]

【0018】請求項2:請求項1記載の一般式(1)で 示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物 のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素 原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基に より置換されている重量平均分子量1,000~50, 000の高分子シリコーン化合物。

【0019】請求項3:酸不安定基が、下記一般式 (4)で示される基、下記一般式(5)で示される基、 炭素数4~20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素 数が1~6のトリアルキルシリル基及び炭素数4~20 30 のオキソアルキル基より選ばれる1種又は2種以上の基 である請求項2記載の高分子シリコーン化合物。

[0020]

【化14】

(5)

(4) で示される基を示す。 a は 0~6の整数であ る。)

【0021】請求項4:カルボキシル基又はカルボキシ ル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の 酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示 される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基 及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水 酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の 割合で下記一般式 (3 a) 又は (3 b) で示されるC-

O-C基を有する基で置換されることにより分子内及び /又は分子間で架構された請求項2又は3記載の高分子 シリコーン化合物。 *

$$R^{3}$$
 R^{3} $-C^{-}(O-R^{3})_{d}$ $O-A^{+}(O-(R^{3}-O)_{d}-C^{-})_{e}$ (3 a)

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖 状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³と R⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又 は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数であ る。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環 20 式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を 示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、 またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、※

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~5の整数である。A'は、c', 価の炭素数1~20の直鎖状、分岐 40状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アルキルテトライル基又は炭素数6~30のアリーレン基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。c', は2~4、

※カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)

16

【0023】請求項5:一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する架橋基が、下記一般式(3a''')又は(3b''')で示される請求項4記載の高分子シリコーン化合物。

[0024] 【化16】

(3a''')

(3 b''')

c'''は1~3の整数である。)

【0025】請求項6:請求項1乃至5のいずれか1項 記載の高分子シリコーン化合物を含有してなることを特 徴とするレジスト材料。

【0026】請求項7:

(A) 有機溶剤

(B) 下記一般式(1) で示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコーン化合物。

[0027] 【化17]

[式中、乙は2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、乙'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素一炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ*

*れていてもよい。

【0028】 x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、それぞれ1~5の整数を示す。R¹は下記一般式(2a) 又は(2b)で示される基、R²は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

18

[0029] 【化18】

(2b)

(2a)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の※

※水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により 部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリ コーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基 の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合 で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は 分子間で架橋されていてもよい。

[0030] 【化19]

(式中、 R^3 、 R^4 は水素原子又は炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、 R^3 と R^4 とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R^3 、 R^4 は炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 R^5 は炭素数 $1 \sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状又

は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、

カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換 されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O -又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1 ~7の整数である。)

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジス 卜材料。

【0031】請求項8:更に、(D)溶解制御剤を配合 したことを特徴とする請求項7記載のレジスト材料。

【0032】請求項9:更に、(E) 塩基性化合物を配 合したことを特徴とする請求項7又は8記載のレジスト 10 水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により 材料。

【0033】請求項10:更に、(F):分子内に≡C -COOHで示される基を有する化合物を配合したこと を特徴とする請求項7万至9のいずれか1項記載のレジ*

【0034】請求項11:更に、(G):アセチレンア ルコール誘導体を配合したことを特徴とする請求項7万 至10のいずれか1項記載のレジスト材料。

【0035】請求項12:

(A) 有機溶剤

(B) 下記一般式(1) で示される繰り返し単位を有す る高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化 合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の 置換されている重量平均分子量1,000~50,00 0の高分子シリコーン化合物、

[0036] 【化20】

[式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系 20%れていてもよい。 の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水 素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もし くは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族 系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化 水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素 原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、 炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、 ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ※

【0037】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、 それぞれ $1\sim5$ の整数を示す。 R^1 は下記一般式(2) a) 又は(2b) で示される基 R^2 は炭素数1~8の 直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキ ル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳香族 系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を 示す。

[0038] 【化21】

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R' は炭素 数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を 40 示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素ー炭素結 合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合 水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更 に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環 を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。) また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の

水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により 部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリ コーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基 の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合 で下記一般式 (3 a) 又は (3 b) で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は 分子間で架橋されていてもよい。

[0039] 【化22】

$$R^{3}$$
 R^{3} $-C + (O - R^{3})_{d} O - A + (O - (R^{3} - O)_{d} - C + R^{4})_{d}$ (3 a)

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基。dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO一〇一、NHCO一〇一又は一NHCONH一を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)

(C)酸発生剤、(H)酸の作用によって架橋する化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。 【0040】請求項13:

(i) 請求項5乃至12のいずれか1項記載のレジスト 材料を基板上に塗布する工程と、(ii)次いで加熱処 理後、フォトマスクを介して波長300mm以下の高エ 30 ネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(ii i)必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像 する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。 【0041】即ち、本発明者らは、特開平6-1186 51号公報にあるようなフェニル基を有した高分子シリ コーン化合物以外で、遠紫外領域の光に対して高透過率 を与え、かつアルカリ可溶性基の全てを酸不安定基で保 護せず部分的に保護し、高解像度を与えるポリマーを鋭 意検討、探索した。一方、フェニル基を有しない高分子 シリコーン化合物としては、特開平5-323611号 40 公報にあるような、エチルカルボキシル基を有した高分 子シリコーン化合物が挙げられるが、この合成方法のよ うに水素原子を有したポリシロキサンにメタクリル酸の ような不飽和カルボン酸を反応させることは、専ら不飽 和カルボン酸のα位に付加反応が生じ、例示されている*

*ような高分子シリコーン化合物は得難い。また、高分子 化合物中へハイドロシリレーション反応を行うことは、 定量的に難しく、高分子シリコーン化合物を安定に供給 することは困難となり、更に、レジストの品質管理が難 しくなる。

【0042】このような高分子化合物に対して、上述したような芳香族環を有しない高分子シリコーン化合物のカルボキシル基の一部に酸不安定基を導入させた高分子シリコーン化合物を用いたレジスト材料は、220nm 以下の短波長光に対しても透明性が高く、これら露光光でパターン形成できることを知見し、本発明をなすに至ったものである。

【0043】また、カルボキシル基とアルケニルエーテル化合物及び/又はハロゲン化アルキルエーテル化合物の反応によって得られるC-O-C基を有する架橋基によって分子内及び/又は分子間で架橋させた高分子シリコーン化合物を用いたレジスト材料は、少量の架橋で溶解阻止性を発揮し、かつ架橋による分子量の増大によって耐熱性が向上する。しかも、露光前よりも露光後に架橋基の脱離が生じるので、ポリマーの分子量が小さくなることにより、レジスト膜の溶解コントラストを高めることが可能で、結果的に高感度及び高解像性を有する。また、表面難溶層や裾引き発現の問題も少ないことから、パターンの寸法制御、パターンの形状のコントロールを組成により任意に行うことが可能であり、プロセス適応性にも優れたレジスト材料となることを知見し、本発明をなすに至ったものである。

【0044】以下、本発明につき更に詳細に説明すると、本発明の新規高分子シリコーン化合物は、下記一般 対(1)で表わされる繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物に必要により酸不安定基及び/又は架橋基 を導入したものである。

【0045】 【化23】

【0046】ここで、Zは2価~6価の炭素数5~12 の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有 **循環式炭化水素基であり、具体的に次の炭化水素基が挙** げられるが、これらに限定されるものではない。即ち、 この炭化水素基として、シクロペンタンジイル基、シク ロヘキサンジイル基、シクロヘプタンジイル基、シクロ ペンタントリイル基、シクロヘキサントリイル基、シク ロヘプタントリイル基、シクロヘキサンテトライル基、 シクロヘキサンペンタイル基、シクロヘキサンヘキサイ ル基、シクロオクタンジイル基、シクロノナンジイル 基、シクロデカンジイル基、シクロオクタントリイル 基、シクロノナントリイル基、シクロデカントリイル 基、ノルボルナンジイル基、イソボルナンジイル基、ノ ルボルナントリイル基、イソボルナントリイル基、アダ マンタンジイル基、トリシクロ $[5, 2, 1, 0^2,6]$ デカンジイル基、アダマンタントリイル基、トリシクロ $[5, 2, 1, 0^{2,6}]$ デカントリイル基。トリシクロ $[5, 2, 1, 0^{2,6}]$ デカンメチレンジイル基、トリ シクロ $[5, 2, 1, 0^2, 6]$ デカンメチレントリイル 基 テトラシクロ [4, 4, 0, 12,5, 17,10] ドデ カンジイル基、テトラシクロ [4, 4, 0, 12,5, 1 2,10] ドデカントリイル基等が挙げられる。

【0047】 Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖 状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非 芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環 式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間 に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていても よく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキ シ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されて いてもよく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に 30 置換されていてもよい。

【0048】ここで、2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基としては、アルキル基又はアルケニル基より、上記価数Mに応じ、その価数Mより1を減じた数(M-1の数)だけ炭素原子結合水素原子が脱離した基を挙げることができ、例えば2価の場合、アルキレン基、アルケニレン基を挙げることができる。但し、炭素数1の炭化水素基の場合、最大価数は4であり、炭素数2の不飽和炭化水素基の場合も最大価数は4である。

【0049】また、炭素-炭素結合間に窒素原子が介在する場合、-C-NH-C-として介在することができ、酸素原子、硫黄原子の場合はそれぞれ-C-O-C-、-C-S-C-として介在する。

【0050】更に、炭素原子上の水素原子と置換される ハロゲン原子としては、F、C1、Br等が挙げられ、 アルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、プロポキ シ、イソプロポキシ、nーブチルオキシ、イソブチルオキシ、tertーブチルオキシ等の炭素数 $1\sim6$ のアルコキシ基が好ましい。炭素骨格中のメチレン基がカルボニル基に置換されるとは、例えば、

 $-CH_2-\underline{CH_2}-CH_2-$

が

 $-CH_2-\underline{C}$ (=0) $-CH_2 +CH_2-\underline{C}$

【0051】具体的には、Z'として、メチレン基、エ 10 チレン基、プロパンジイル基、ブタンジイル基、ペンタ ンジイル基、ヘキサンジイル基、ヘプタンジイル基、オ クタンジイル基、ノナンジイル基、デカンジイル基、イ ソプロパンジイル基、イソブタンジイル基、sec-ブ タンジイル基、tert‐ブタントリイル基、イソペン タンジイル基、ネオペンタントリイル基、ビニル基、ア リル基、プロペンジイル基、ブテンジイル基、ヘキセン ジイル基、シクロペンタンジイル基、シクロペンテンジ イル基、シクロヘキサンジイル基、シクロヘキセンジイ ル基、シクロヘプタンジイル基、シクロペンタントリイ ル基、シクロヘキサントリイル基、シクロヘプタントリ イル基、シクロヘキサンテトライル基、シクロヘキサン ペンタイル基、シクロヘキサンヘキサイル基、シクロオ クタンジイル基、シクロノナンジイル基、シクロデカン ジイル基、シクロオクタントリイル基、シクロノナント リイル基、シクロデカントリイル基、シクロペンタンメ チレンジイル基、シクロヘキサンメチレンジイル基、シ クロヘキサンー4、4ージメチレントリイル基、ノルボ ルナンジイル基、イソボルナンジイル基、ノルボルナン トリイル基、イソボルナントリイル基、ノルボルナンー 5, 5-ジメチレントリイル基、アダマンタンジイル 基、アダマンタンメチレンジイル基、アダマンタントリ イル基、アダマンタンメチレントリイル基、トリシクロ $[5, 2, 1, 0^2, 6]$ デカンジイル基、トリシクロ [5, 2, 1, 02,6] デカントリイル基。トリシクロ [5, 2, 1, 02,6] デカンメチレンジイル基、トリ シクロ $[5, 2, 1, 0^{2,6}]$ デカンメチレントリイル 基、テトラシクロ[4, 4, 0, 12,5, 17,10] ドデ カンジイル基、テトラシクロ $[4, 4, 0, 1^{2,5}, 1]$ 7,10] ドデカントリイル基等が挙げられる。

40 【0052】x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、 それぞれ1~5の整数を示すが、好ましくはそれぞれ1 ~3、更に好ましくは1又は2である。

【0053】 R^1 は下記一般式 (2a) 又は (2b) で示される基である。

[0054]

【化24】

(2a)

(2b)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20、好ましくは1~10、更に好ましくは1~6の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1~20、好ましくは1~10、更に好ましくは1~6の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐20状のアルキレン基を示す。)

【0055】上記アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロビル基、イソプロビル基、ブチル基、イソブ

チル基、tertーブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、オクチル基、デシル基、ミリスチル基等が挙げられ、上記アルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、イソプロピレン基、ブチレン基、イソブチレン基、ヘキシレン基、シクロヘキシレン基、オクチレン基等が挙げられる。

【0056】上記式(2a)、(2b)の基として具体的には下記の基が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

[0057]

【化25】

【0058】また、上記式 (1) において、R²は炭素 数1~8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置 換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12 の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭 化水素基を示す。

【0059】ここで、炭素数1~8の直鎖状、分岐状又 は環状の非置換アルキル基又はアルケニル基としては、

メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n ーブチル基、イソブチル基、tertーブチル基、シク ロヘキシル基、シクロペンチル基、ビニル基、アリル 基、プロペニル基、ブテニル基、ヘキセニル基、シクロ ヘキセニル基等を例示できる。置換アルキル基又はアル ケニル基としては、これら非置換のアルキル基又はアル 50 ケニル基の水素原子の一部又は全部が例えばシアノ基

ニトロ基、炭素数1~5のアルコキシ基等で置換されたものを挙げることができる。同様に炭素数5~12の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基としては、シクロペンチル基、シクロペンテニル基、シクロペキシル基、シクロペキセニル基、シクロペプチル基、シクロペプテニル基、シクロオクチル基、シクロノナニル基、シクロデカニル基、ノルボルナニル基、アダマンチルメチレン基、トリシクロ[5,2,1,02,6]デカニル基、トリシクロ[5,2,1,02,6]デカンメチレン基、トリシクロ[4,4,0,12,5,17,10]ドデカニル基、テトラシクロ[4,4,0,12,5,17,10]ドデカニル基、テトラシクロ[4,4,0,12,5,17,10]ドデカニル基、テトラシクロ[4,4,0,12,5,17,10]ドデケニル基等が挙げられる。

【0060】上記式(1)おいて、p1は正数、p2、p3、p4はそれぞれ0又は正数であり、p1+p2+p3+p4=1を満足する数である。即ちp1、p2、p3、p4は、本発明の化合物のp1の繰り返し単位、p2の繰り返し単位、p3の繰り返し単位、p4の繰り返し単位の比率を示すものであるが、 $0 \le p3/(p1+p2+p3+p4) \le 0$. 6、より好ましくは $0 \le p3/(p1+p2+p3+p4) \le 0$. 6、より好ましくは $0 \le p3/(p1+p2+p3+p4) \le 0$. 5であり、0. 7を超えるとアルカリ不溶性となるので、レジスト用のベースポリマーとしては不適当である。一方、p3/(p1+p2+p3+p4)が低すぎると耐熱性が低下する場合がある。

[0061] また、0<p1/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9、好ましくは0.1 \le p1/(p1+p2+p3+p4) \le 0.85、より好ましくは0.2 \le p301/(p1+p2+p3+p4) \le 0.8、0 \le p2/(p1+p2+p3+p4) \le 0.8、好ましくは0 \le *

【0065】式中、R 6 、R 7 は水素原子又は炭素数 1 ~ 1 8、好ましくは 1 ~6、更に好ましくは 1 ~5の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R 8 は炭素数 1 ~18、好ましくは 1 ~10、更に好ましくは 1 ~8の酸素原子等のヘテロ原子を有していてもよい 1 価の炭化水素基を示し、R 6 とR 7 、R 6 とR 8 、R 7 とR 8 とは環を形成してもよく、環を形成する場合には 6 、R 7 、R 8 はそれぞれ炭素数 1 ~18、好ましくは 1 ~10、更に好ましくは 1 ~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R 9 は炭素数 1 ~20、好ましくは 1 ~15、

* $p2/(p1+p2+p3+p4) \le 0.6$ 、より好ましくは $0 \le p2/(p1+p2+p3+p4) \le 0.5$ 、 $0 \le p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ 、好ましくは $0 < p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ 、好ましくは $0 < p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ 、より好ましくは $0.1 \le p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.8$ である。なお、p1が0になると、アルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる。一方、0.9を超えるとアルカリに対して溶解性がなくなったり、アルカリ現像の際に膜厚変化や膜内応力又は気泡の発生を引き起こしたり、親水基が少なくなるために基板との密着性が劣る場合がある。

【0062】本発明の高分子シリコーン化合物は、上記 一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シ リコーン化合物又はこの高分子シリコーン化合物のカル ボキシル基又はカルボキシル基と水酸基の水素原子の一 部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基及び/又は 架橋基により置換されている重量平均分子量1,000 ~50,000のものである。即ち、式(1)の高分子 シリコーン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基 及び水酸基の水素原子の0~100モル%が1種又は2 種以上の酸不安定基により置換されているものである。 【0063】この場合、酸不安定基としては、種々選定 されるが、特に下記一般式(4)で示される基、下記一 般式(5)で示される基、炭素数4~20の三級アルキ ル基、各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシ リル基及び炭素数4~20のオキソアルキル基より選ば れる1種又は2種以上の基であることが好ましい。

[0064] 【化26】

(4)

(5)

更に好ましくは $4\sim10$ の三級アルキル基、各アルキル基がそれぞれ炭素数 $1\sim6$ のトリアルキルシリル基、炭素数 $4\sim20$ 、好ましくは $4\sim15$ 、更に好ましくは $4\sim10$ のオキソアルキル基又は上記一般式(4)で示される基を示す。また、aは $0\sim6$ の整数である。

【0066】 R^6 、 R^7 の炭素数 $1\sim18$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基としては、Rで説明したものと同様の基が挙げられる。

【0067】R⁸としては、直鎖状、分岐状又は環状の 50 アルキル基、フェニル基、P-メチルフェニル基、P-

エチルフェニル基、pーメトキシフェニル基等のアルコキシ置換フェニル基等の非置換又は置換アリール基、ベンジル基、フェネチル基等のアラルキル基等や、これらの基に酸素原子を有する、或いは炭素原子に結合する水素原子が水酸基に置換されたり、2個の水素原子が酸素原子で置換されてカルボニル基を形成する下記式で示されるようなアルキル基等の基を挙げることができる。

[0068] 【化27】

-(CH₂)₄OH

-(CH₂)₂O(CH₂)₃CH₃

-(CH₂)₂O(CH₂)₂OH

-(CH₂)₆OH

【0069】また、 R^9 の炭素数 $4\sim20$ の三級アルキル基としては、tert-ブチル基、<math>1-メチルシクロヘキシル基、2-(2-メチル)アダマンチル基、tert-アミル基等を挙げることができる。

【0070】各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基としては、トリメチルシリル基、トリエチ 30ルシリル基、ジメチルーtertーブチル基等が挙げられ、炭素数4~20のオキソアルキル基としては、3-オキソシクロヘキシル基、下記式で示される基等が挙げられる。

[0071] 【化28】

【0072】上記式(4)で示される酸不安定基として、具体的には、例えば1-メトキシエチル基、1-エトキシエチル基、1-のプロポキシエチル基、1-イソプロポキシエチル基、1-の一ブトキシエチル基、1-イソブトキシエチル基、1-sec-ブトキシエチル基、1-tert-アミロキシエチル基、1-エトキシーn-プロピル基、1-シクロヘキシロキシエチル基、メトキシプロピル

基、エトキシプロピル基、1ーメトキシー1ーメチルーエチル基、1ーエトキシー1ーメチルーエチル基等の直鎖状もしくは分岐状アセタール基、テトラヒドロフラニル基、テトラヒドロピラニル基等の環状アセタール基等が挙げられ、好ましくはエトキシエチル基、ブトキシエチル基、エトキシプロピル基が挙げられる。一方、上記式(5)の酸不安定基として、例えばtertーブトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニル基、tertーアミロキシカルボニル基、tertーア
10 ミロキシカルボニルメチル基、1ーエトキシエトキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロピラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカ

32

【0073】上記酸不安定基の導入率は、上記式(1)の高分子シリコーン化合物をポジ型レジスト材料のベース樹脂として用いる場合、カルボキシル基の水素原子全体の0モル%を超え、100モル%以下、より好ましくは20~98モル%、更に好ましくは30~95モル%であることがよく、また水酸基の水素原子全体の0~100モル%、より好ましくは0~80モル%、更に好ましくは0~60モル%であることがよい。カルボキシル基の水素原子が酸不安定基で置換されていない(カルボキシル基の水素原子が酸不安定基で置換されていない(カルボキシル基の水素原子に対する酸不安定基の導入率が0モル%)と、アルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる。

ルボニルメチル基等が挙げられる。

【0074】一方、上記式(1)の高分子シリコーン化合物をネガ型レジスト材料のベース樹脂として用いる場合の酸不安定基の導入率は、カルボキシル基の水素原子全体の0~90モル%、より好ましくは0~80モル%、更に好ましくは0~70モル%であることがよい。また、水酸基の水素原子全体の0~70モル%、より好ましくは0~60モル%、更に好ましくは0~50モル%であることがよい。

【0075】また、本発明の高分子シリコーン化合物は、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定基により0モル%から100モル%の割合で置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下、より好ましくは0.2~40モル%、更に好ましくは0.25~30モル%の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換されることにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

[0076]

【化29】

(18)

$$R^{s}$$
 R^{s} $-C-O-R^{s}-B-A+B-R^{s}-O-C-\frac{1}{2}$ (3 b)

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)

【0077】ここで、炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基としては上述したものと同様のもの

を例示することができる。R⁵の炭素数1~10の直鎖 状、分岐状又は環状のアルキレン基としては、メチレン 基、エチレン基、プロピレン基、イソプロピレン基、 n ープチレン基、イソプチレン基、シクロヘキシレン基、 シクロペンチレン基等を例示することができる。なお、 Aの具体例は後述する。この架橋基(3a)、(3b) は、後述するアルケニルエーテル化合物、ハロゲン化ア ルキルエーテル化合物に由来する。

【0078】架橋基は、上記式 (3 a)、(3 b)の c'の値から明らかなように、2価に限られず、3価~8価の基でもよい。例えば、2価の架橋基としては、下記式 (3 a')、(3 b')、3価の架橋基としては、下記式 (3 a'')、(3 b'')で示されるものが挙げられる。

[0079]

【化30】

なお、好ましい架橋基は下記一般式 (3 a''') 又は * 【0080】 (3 b''') である。 * 【化31】

$$R^{3}$$
 R^{3} $-C^{-}(O-R^{6})_{a}$ $O-A'$ $[-O-(R^{5}-O)_{a}-C^{-}]_{E^{-}}$ (3 a' ' ')

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数 1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数 1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数 1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~5の整数である。A'は、c'、価の炭素数 1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、アルキルトリイル基、アルキルテトライル基又は炭素数 6~30のアリーレン基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、

またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、 10 カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換 されていてもよい。Bは一CO-O-、-NHCO-O -又は-NHCONH-を示す。c''は2~4、 c''は1~3の整数である。)

【0081】本発明の高分子シリコーン化合物としては、下記一般式(1a)で示される繰り返し単位を有するものが好ましい。

[0082]

【化32】

【0083】式中、 R^0 は上述した酸不安定基を示す。 p11+p12=p1で、 $p11\ge 0$ 、p12>0であり、好ましくは0 $< p12/p1 \le 1$ 、より好ましくは0. $2\le p12/p1\le 0$. 98、更に好ましくは0. $3\le p12/p1\le 0$. 95である。また、p41+p42=p4で、p41>0、 $p42\ge 0$ である。この場合、 $0<(p12+p42)/(p1+p4)\le 1$ であることが好ましく、より好ましくは0. $05\le (p12+p42)/(p1+p4)\le 0$. 9、更に好ましくは0. $1\le (p12+p42)/(p1+p4)\le 0$. 8である。なお、2、2′、2′、20、20、20、20、20、20 である。なお、20、20、20 である。なお、20、20 である。なお、20 である。なお、20 である。なお、20 である。なお、20 である。なお、20 である。なお、20 である。なお、20 である。なお、20 である。

【0084】また、本発明のC-O-C基を有する架橋基を有する高分子シリコーン化合物の例としては、下記 20式(1b)~(1e)で示されるものを挙げることができる。なお、下記の例は、x、y、zがそれぞれ1であるものの例であり、また式(1b)、(1d)の化合物は分子間結合、式(1c)、(1e)は分子内結合をしている状態を示すが、本発明は下記の例に制限されものではない。

[0085] 【化33】

40

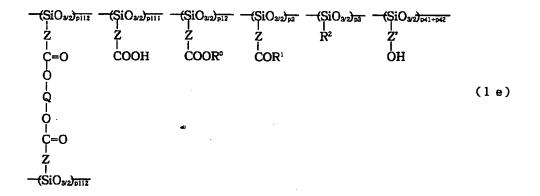
30

[0086] [化34]

* [0087] 【化35]

[0088]

* *【化36】



【0089】上記式において、QはC-O-C基を有する架橋基、典型的には上記式(3a)又は(3b)で示される架橋基、特に式(3a')、(3b')や(3a'')、(3b'')、好ましくは(3a''')、(3b''')で示される架橋基である。この場合、架橋基が3価以上の場合、上記式において、下記の単位の203個以上にQが結合したものとなる。

[0090] 【化37]

【0091】また、上記式 (1b) ~ (1e) において、p111+p112=p11、p411+p412 30 =p41であり、 $0 \le p112/p1 \le 0$. 5、 $0 \le p$ $412/p4 \le 0$. 5、 $0 \le (p112+p412)$ /(p1+p4) ≤ 0 . 5であることが好ましく、より好ましくは0. $002 \le p112/p1 \le 0$. 5、 $0 \le p$ $412/p4 \le 0$. 4、0. $001 \le (p112+p412)$ /(p1+p4) ≤ 0 . 45であり、更に好ましくは0. $0025 \le p112/p1 \le 0$. 4、 $0 \le p412/p4 \le 0$. 3、0. $001 \le (p112+p412)$ /(p1+p4) ≤ 0 . 4である。また、(p12+p412)/(p1+p4) ≤ 0 . 4である。また、(p12+p112+p412)/(p1+p4) ≤ 0 . 4である。また、(p12+p112+p42+p412)/(p1+p4) は0 40を超え1以下、より好ましくは0. 05~0. 9、更に好ましくは0. 1~0. 8である。

【0092】なお、C-O-C基を有する架橋基の割合が0モル%となると、アルカリ溶解速度のコントラスト

が小さくなり、架橋基の長所を引き出すことができなくなり、解像度が悪くなる場合があり、一方、多すぎると 架橋しすぎてゲル化し、アルカリに対して溶解性がなく なったり、アルカリ現像の際に膜厚変化や膜内応力又は 気泡の発生を引き起こしたり、親水基が少なくなるため に基板との密着性に劣る場合がある。

42

【0093】また、酸不安定基の割合が0モル%になるとアルカリ溶解速度のコントラストが小さくなり、解像度が悪くなる。一方、多すぎるとアルカリに対する溶解性がなくなったり、アルカリ現像の際に現像液との親和性が低くなり、解像性が劣る場合がある。

【0094】この場合、C-O-C基を有する架橋基及び酸不安定基はその値を上記範囲内で適宜選定することによりパターンの寸法制御、パターンの形状コントロールを任意に行うことができる。本発明の高分子シリコーン化合物において、C-O-C基を有する架橋基及び酸不安定基の含有量は、レジスト膜の溶解速度のコントラストに影響し、パターン寸法制御、パターン形状等のレジスト材料の特性にかかわるものである。

【0095】ここで、上記高分子シリコーン化合物は分子内に2種以上の酸不安定基を持つものでもよく、異なる酸不安定基を持つ2種以上のポリマー同士をブレンドしてもよい。

【0096】この場合、上述した式 $(1 a) \sim (1 e)$ において、下記の酸不安定基を有する単位 (u-1)、(u-2) としては、特に下記の基 (u-1')、(u-2') であることが好ましい。 【0097】

【化38】

....

$$\begin{bmatrix} OR^8 \\ R^6 - C - R^7 \\ O \\ C = O \\ C = O \end{bmatrix}_x \begin{bmatrix} OR^8 \\ C = O \\ (CH_2)_x \\ O \\ C = O \end{bmatrix}_x$$

$$\begin{bmatrix} OR^{s} \\ R^{s} - C - R^{7} \\ O \end{bmatrix}_{s} \begin{bmatrix} OR^{s} \\ C = O \\ (CH_{2})_{s} \\ O \end{bmatrix}_{s}$$

【0098】上記式中、p121+p122=p12で あり、p121/p12は0~1であり、より好ましく は0.05~1、更に好ましくは0.1~1である。ま $f(x) = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2} \right) \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2} + \frac{1}{2} \right) \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2}$ 42は0~1であり、より好ましくは0.05~1、更 に好ましくは $0.1 \sim 1$ であるが、(p121+p42 40)1)/(p12+p42)は0~1であり、より好まし くは0.05~1、更に好ましくは0.1~1である。 【0099】本発明の高分子シリコーン化合物は、重量 平均分子量が1,000~50,000、好ましくは 1,500~30,000である。重量平均分子量が 1,000に満たないとレジスト材料が耐熱性に劣るも のとなり、50,000を超えるとレジスト材料をスピ ンコートするとき均一に塗布することができなくなる。 【0100】次に、本発明の高分子シリコーン化合物の

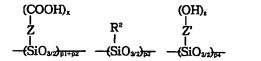
合物はカルボン酸アルキルエステル基が結合した2価~ 6価の炭素数5~12の非芳香族系の単環式もしくは多 環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を有するトリク ロロシラン化合物及びアルキルカルボニルオキシ基が結 合した2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分 岐状の炭化水素基、又は炭素数3~20の非芳香族系の 単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素 基を有するトリクロロシラン化合物、更に必要に応じて 直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を有するトリクロ ロシラン化合物を加水分解し、加水分解縮合物を更に熱 縮合した後、アルキルエステル基及びアルキルカルボニ ルオキシ基を一般的な方法によって加水分解(KOH、 NaOH等)して下記式(1')の高分子シリコーン化 合物を得ることができる。なお、保存安定性を考慮して 主鎖末端のシラノール基を保護するためにトリメチルシ 製造方法について説明すると、この髙分子シリコーン化 50 リル化することが好ましい。得られた髙分子シリコーン

化合物のカルボキシル基に酸不安定基を導入し、目的とする高分子シリコーン化合物を得ることができる。またはカルボキシル基及び水酸基にR⁰の酸不安定基、R¹の基を導入したり、架橋基を導入することによって目的とする高分子シリコーン化合物を得ることができる。なお、R¹の基の導入は常法によって行うことができ、例えば、R¹が一般式(2 a)で表されるようなエステル構造の場合は、酸触媒を用いた脱水反応による合成法、トリフルオロ酢酸無水物やジシクロヘキシルカルボジイミド等を用いた活性エステルを経由する方法、アゾジカ 10ルボン酸ジエチル等を用いたアルコールを活性化する方*

*法、それにジアゾアルカン等の〇-アルキル化剤を用いる方法が挙げられる。

【0101】一方、R¹が一般式(2b)で表されるようなアミド構造の場合は、ジシクロヘキシルカルボジイミドやNーエチルーN'ー3ージメチルアミノプロピルカルボジイミド等の縮合剤を用いる方法や活性エステルであるpーニトロフェニルエステルを経由する方法、それにペプチドヒドラジドを経由するアジド法が挙げられる。

[0102] [化39]



(1')

(式中、Z、Z'、 R^2 、p1、p2、p3、p4、x、zは上記と同様の意味を示す。)

【0103】ここで、酸不安定基の導入は公知の方法によって行うことができる。また、C-O-C基を有する 20 架橋基により架橋させる方法は、アルケニルエーテル化合物又はハロゲン化アルキルエーテル化合物を使用する方法を挙げることができる。

【0104】即ち、C-O-C基を有する架橋基を持つ本発明の高分子シリコーン化合物を製造する方法としては、上記の重合方法により得られた高分子シリコーン化合物(1')のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基に一般式(4)で示される酸不安定基を導入し、単離後、アルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応により分子内及び/又30は分子間でC-O-C基を有する架橋基により架橋させる方法、或いはアルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応により分子内及び/又は分子間でC-O-Cで示される基により架橋させ、単離後、一般式(4)で示される酸不安定基を導入する方法、或いはアルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応と一般式

(4)で示される酸不安定基の導入を一括に行う方法が挙げられるが、アルケニルエーテル化合物もしくはハロゲン化アルキルエーテル化合物との反応と一般式(4)で示される酸不安定基の導入を一括に行う方法が好ましい。また、これによって得られた高分子シリコーン化合物に、必要に応じて一般式(5)で示される酸不安定基、三級アルキル基、トリアルキルシリル基、オキソアルキル基等の導入を行うことも可能である。

【0105】具体的には、第1方法として、上記式 (1')で示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物と、下記一般式 (I) 又は (II)で示されるアルケニルエーテル化合物と、下記一般式 (4 a)で示される化合物を用いる方法、第2方法として、上記式 (1')で示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物と、下記一般式 (VII) 又は (VIII)で示されるハロゲン化アルキルエーテル化合物と、下記一般式 (4 b)で示される化合物を用いる方法が挙げられる。

【0106】 【化40】

第1方法

$$(COOH)_{x} \qquad (OH)_{x}$$

$$\stackrel{\mid}{Z} \qquad R^{2} \qquad \stackrel{\mid}{Z'} \qquad (1')$$

$$\stackrel{\mid}{-(SiO_{22})_{p_{1}+p_{2}}} \qquad -(SiO_{22})_{p_{3}} \qquad -(SiO_{22})_{p_{4}}} \qquad (1')$$

$$\stackrel{\mid}{R^{4}} \qquad R^{3a}$$

$$A \leftarrow (O - (R^{5} - O)_{\pi} C = CH)_{c} \qquad (I)$$

$$\stackrel{\mid}{R^{4}} \qquad R^{3a}$$

$$A \leftarrow (B - R^{5} - O - C = CH)_{c} \qquad (II)$$

【0107】ここで、Z、Z'、R²、p1、p2、p3、p4、x、z及びR⁴、R⁵、R⁷、R⁸は上記と同様の意味を示し、また、R^{3a}、R^{6a}は水素原子又は炭素数1~7の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。【0108】更に、式(I)又は(II)で示されるビニルエーテル化合物において、Aはc価(cは2~8を示す)の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、Bは一CO-O-、一NHCOO-又は一NHCONHーを示し、R⁵は炭素数1~10の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示し、dは0又は1~10の整数を示す。【0109】具体的には、Aのc価の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基としては、好ましくは炭素数1~50、特に1~40のO、NH、N

(CH3)、S、SO2等のヘテロ原子が介在してもよい非置換又は水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子置換のアルキレン基、好ましくは炭素数6~50、特に6~40のアリーレン基、これらアルキレン基とアリーレン基とが結合した基、上記各基の炭素原子に結合した水素原子が脱離したc'、価(c'、は3~8の整数)の基が挙げられ、更にc価のヘテロ環基、このヘテロ環基と上記炭化水素基とが結合した基などが挙げられる。

(4 a)

【0110】具体的に例示すると、Aとして下記のものが挙げられる。

[0111]

【化41】

$$-CH_2CH_2-$$
 , $-(CH_2)_3-$, $-CH-CH_2-$, $-(CH_2)_4-$, CH_4

$$-(CH_2)_6-$$
 , $\qquad \qquad -CH_2- \ \ \, -CH_2-$,

 $-(CH_2CH_2O)_{\overline{5}}CH_2CH_2-$, $-(CH_2CH_2O)_{\overline{5}=10}CH_2-CH_2-$,

 $-(CH_2)_4+(O-(CH_2)_4)_{5=10}$,

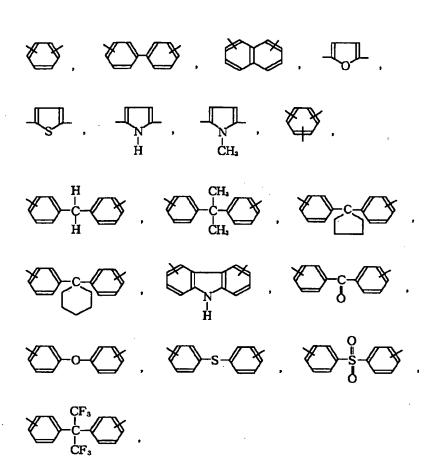
 $-CH_{2}-CH_{2}-O-CH_{2}-CH_{2}-$, $-CH_{2}-CH_{2}-O-CH_{2}-CH_{2}-O-CH_{2}-CH_{2}-$,

[0112]

* * 【化42】

$$-CH_2-\overset{H}{\overset{}{\overset{}{\leftarrow}}}-\overset{OH}{\overset{}{\overset{}{\leftarrow}}}-\overset{C}{\overset{}{\leftarrow}}-\overset{C}{\overset{}{\leftarrow}}-CH_2-\ ,$$

[0113]



[0114]

【化44】

【0115】一般式(I)で示される化合物は、例えば、Stephen、C. Lapin, Polymers Paint Colour Journal、179(4237)、321(1988)に記載されている方法、即ち多価アルコールもしくは多価フェノールとアセチレンとの反応、又は多価アルコールもしくは多価フェノールとハロゲン化アルキルビニルエーテルとの反応により合成することができる。

【0116】式(I)の化合物の具体例として、エチレ サンジオールジピニルエーテル、テトラエチレングリコングリコールジピニルエーテル、トリエチレングリコー 50 ールジピニルエーテル、ペンタエリスリトールジピニル

ルジピニルエーテル、1,2-プロパンジオールジピニルエーテル、1,3-プロパンジオールジピニルエーテル、1,3-ブタンジオールジピニルエーテル、1,4-ブタンジオールジピニルエーテル、テトラメチレングリコールジピニルエーテル、ネオペンチルグリコールジピニルエーテル、トリメチロールプロパントリピニルエーテル、トリメチロールエタントリピニルエーテル、ヘキサンジオールジピニルエーテル、1,4-シクロヘキサンジオールジピニルエーテル、テトラエチレングリコールジピニルエーテル、ペンタエリスリトールジピニル

エーテル、ペンタエリスリトールトリビニルエーテル、ペンタエリスリトールテトラビニルエーテル、ソルビトールテトラビニルエーテル、ソルビトールペンタビニルエーテル、エチレングリコールジエチレンビニルエーテル、トリエチレングリコールジプロピレンビニルエーテル、トリエチレングリコールジエチレンビニルエーテル、トリメチロールプロパントリエチレンビニルエーテル、ト*

*リメチロールプロパンジエチレンビニルエーテル、ペンタエリスリトールジエチレンビニルエーテル、ペンタエリスリトールトリエチレンビニルエーテル、ペンタエリスリトールテトラエチレンビニルエーテル並びに以下の式(I-1)~(I-31)で示される化合物を挙げることができるが、これらに限定されるものではない。 【0117】

CH2=CH-OCH2CH2O OCHzCH2O-CH=CH2 (1-1)CH₂=CH-OCH₂CH₂O (1-2)CH₂=CH-OCH₂CH₂C (1-3)OCH2CH2O-CH=CH2 CH₂=CH-OCH₂CH₂O OCH₂CH₂O-CH=CH₂ (1-4)CH₂=CH-OCH₂CH₂O (1-5)CH2=CH-OCH2CH2O (1-6)CH2=CH-OCH2CH2O-(1-7)(8 - 1)OCH2CH2O--CH=CH2 CH2=CH-OCH2CH2O (1-9)OCH2CH2O-CH=CH2

$$CH_2-CH-OCH_2CH_2O-CH-CH_2$$

$$OCH_2CH_2O-CH-CH_2$$

$$(I-11)$$

$$CH_2=CH-OCH_2CH_2O-CH=CH_2$$

$$CH_2=CH-OCH_2CH_2O-CH=CH_2$$

$$(I-12)$$

$$CH_2=CH-O-CH_2O-CH_2O-CH_2O-CH=CH_2$$
 (I – 13)

$$CH_2=CH-O-CH_2$$
 CH_3 CH_4 CH_4 CH_4 CH_5 CH_5

$$CH_z=CH-OCH_zCH_zO-CH_zCH_zO-CH=CH_z$$
(1 - 15)

$$CH_{2}=CH-O-CH=CH_{2}$$
 (I - 16)

$$CH_2=CH-O-CH=CH_2$$
 (1 - 17)

$$CH_2=CH-O O-CH=CH_2$$
 (1-18)

$$CH_2=CH-O-CH=CH_2 \qquad (I-19)$$

$$CH_2$$
= CH - O - CH = CH_2 (1 - 20)

$$CH_2 = CH - O - CF_3$$

$$CF_3$$

$$CH = CH - CH = CH_2$$

$$(I - 21)$$

$$CH_2$$
= CH - O - CH = CH_2

$$(I-22)$$

$$CH_2$$
= CH - O - CH = CH_2
 O - CH = CH_2
 O - CH = CH_2
 O - CH = CH_2

$$CH_z=CH-O$$
 CH_z
 CH

[0120]

【化48】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{=-CH-O} \\ \text{CH}_3 \quad \text{H}_4\text{C} \\ \text{H}_5\text{C} \quad \text{CH}_4 \\ \text{CH}_5 \\ \text{O--CH--CH}_2 \\ \end{array}$$

$$O-CH=CH_2$$

$$O-CH=CH_2$$

$$O-CH=CH_2$$

$$O-CH=CH_2$$

$$CH_{2}=CH-O \qquad O-CH=CH_{2}$$

$$H_{3}C-CH_{3} H_{2}C-CH_{3} H_{2}C-CH_{3}$$

$$CH_{2}=CH-O \qquad O-CH=CH_{2}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{=CH-O} \\ \text{CH}_2\text{=CH-O-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-CHCH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \text{O-CH=CH}_2 \\ \text{-O-CH=CH}_2 \end{array}$$

$$H_3C$$
 CH_3 $O-CH=CH_2$ $CH_2=CH-O$ H_3C CH_3 $O-CH=CH_2$ $O-CH=CH_2$

[0121]

$$CH_2$$
= CH - O - CH = CH_2
 CH_2 = CH - O - CH = CH_2
 CH_2 = CH - O - CH = CH 2
 $(I-30)$

$$OCH$$
= CH_2 OCH = CH_2 OCH = CH_2 $O-CH$ = CH_2 $O-CH$ = CH_2 $O-CH$ = CH_2

【0122】一方、Bが一CO一O一の場合の上記一般式(II)で示される化合物は、多価カルボン酸とハロゲン化アルキルビニルエーテルとの反応により製造することができる。Bが一CO一O一の場合の式(II)で示される化合物の具体例としては、テレフタル酸ジエチレンビニルエーテル、フタル酸ジエチレンビニルエーテル、イソフタル酸ジエチレンビニルエーテル、オソフタル酸ジプロピレンビニルエーテル、テレフタル酸ジプロピレンビニルエーテル、テレフタル酸ジプロピレンビニルエーテル、マレイン酸ジエチレンビニルエーテル、フマル酸ジエチレンビニルエーテル、フマル酸ジエチレンビニルエーテル、イタコン酸ジエチレンビ*

*ニルエーテル等を挙げることができるが、これらに限定 されるものではない。

64

【0123】更に、本発明において好適に用いられるアルケニルエーテル基含有化合物としては、下記一般式(III)、(IV)又は(V)等で示される活性水素を有するアルケニルエーテル化合物とイソシアナート基を有する化合物との反応により合成されるアルケニルエーテル基含有化合物を挙げることができる。

【0124】 【化50】

$$R^{3a} - CH = C - O - R^{5} - OH$$

$$R^{4}$$

$$R^{3a} - CH = C - O - R^{5} - COOH$$

$$R^{4}$$

$$R^{3a} - CH = C - O - R^{5} - NH_{2}$$

$$(V)$$

(R^{3a}、R⁴、R⁵は上記と同様の意味を示す。)

【0125】Bが-NHCOO-又は-NHCONH-の場合の上記一般式(II)で示されるイソシアナート基を有する化合物としては、例えば架橋剤ハンドブック(大成社刊、1981年発行)に記載の化合物を用いることができる。具体的には、トリフェニルメタントリイソシアナート、ジフェニルメタンジイソシアナート、ト 40リレンジイソシアナート、2,4ートリレンジイソシアナートの二量体、ナフタレンー1,5ージイソシアナート、oートリレンジイソシアナート、ポリメチレンポリフェニルイソシアナート、ヘキサメチレンジイソシアナート等のポリイソシアナート型、トリレンジイソシアナート等のポリイソシアナート型、トリレンジイソシアナ

ートとトリメチロールプロパンの付加体、ヘキサメチレンジイソシアナートと水との付加体、キシレンジイソシアナートとトリメチロールプロパンとの付加体等のポリイソシアナートアダクト型等を挙げることができる。上記イソシアナート基含有化合物と活性水素含有アルケニルエーテル化合物とを反応させることにより末端にアルケニルエーテル基を持つ種々の化合物ができる。このような化合物として以下の式(II-1)~(II-1)で示されるものを挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0126】 【化51】

[0127]

68

$$CH_{2}=CHOCH_{2}OOCNH - CH_{3} - NHCOOCH_{2}OCH=CH_{2} \qquad (II-9)$$

$$CH_{2}=CHOCH_{2}NHCNH - NHCNHCH_{2}OCH=CH_{2} \qquad (II-10)$$

$$CH_{2}=CHOCH_{2}CH_{2}OOCNH - CH_{2} - NHCOOCH_{2}CH_{2}OCH=CH_{2} \qquad (II-11)$$

【0128】上記第1方法においては、C-O-C基を有する架橋基で架橋された高分子シリコーン化合物を得る場合、重量平均分子量が1,000~50,000であり、好ましくは一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の1モルに対してp112+p412モルの一般式(I)、

(II) で示されるアルケニルエーテル化合物及び p12+p42 モルの一般式 (4a) で示される化合物を反応させて、例えば下記一般式 (3a'-1)、 (3a'-2) で示される高分子化合物を得ることができる。 【0129】 【453】

[0130]

【化54】

【0131】第1の方法において、反応溶媒としては、 ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラ ヒドロフラン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒が 好ましく、単独でも2種以上混合して使用してもかまわ ない。

【0132】触媒の酸としては、塩酸、硫酸、トリフル オロメタンスルホン酸、pートルエンスルホン酸、メタ ンスルホン酸、トリフルオロ酢酸、pートルエンスルホ ン酸ピリジニウム塩等が好ましく、その使用量は反応す る一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシ 50

ル基の1モルに対して0. $1\sim1$ 0モル%であることが好ましい。

【0133】反応温度としては-20~100℃、好ましくは0~60℃であり、反応時間としては0.2~100時間、好ましくは0.5~20時間である。

【0134】上記反応を単離せずに一括して行う場合、一般式(I)又は(II)で示されるアルケニルエーテル化合物と一般式(4a)で示される化合物を添加する順字は特に限定されないが、初めに一般式(4a)で示される化合物を添加し、反応が十分進行した後に一般式

(I) 又は(II)で示されるアルケニルエーテル化合物を添加するのが好ましい。例えば一般式(I) 又は(II)で示されるアルケニルエーテル化合物と一般式(4a)で示される化合物を同時に添加したり、一般式(I) 又は(II)で示されるアルケニルエーテル化合物を先に添加した場合には、一般式(I)又は(II)*

*で示されるアルケニルエーテル化合物の反応点の一部が 反応系中の水分により加水分解され、生成した高分子化 合物の構造が複雑化し、物性の制御が困難となる場合が ある。

[0135] 【化55]

第2方法

$$(COOH)_{x} \qquad (OH)_{z}$$

$$\frac{1}{Z} \qquad R^{2} \qquad Z'$$

$$-(SiO_{3/2})_{p_{1}+p_{2}} \qquad -(SiO_{3/2})_{p_{3}} \qquad -(SiO_{3/2})_{p_{4}} \qquad (1')$$

$$A+O-(R^{5}-O)_{d} \stackrel{?}{C}-R^{3}]_{c} \qquad (VI)$$

$$D$$

$$A+B-R^{5}-O-\stackrel{?}{C}-R^{3}]_{c} \qquad (VII)$$

$$R^{6} \qquad D$$

$$R^{6} \qquad (VIII)$$

(式中、Z、Z'、 R^2 、p1、p2、p3、p4、x、 $z及び<math>R^5$ 、 R^6 a、 R^7 、 R^8 、c、dはそれぞれ上記と同様の意味を示し、Dはハロゲン原子(C1、Br ZはI)である。)

【0136】なお、上記式(VI)、(VII)の化合物や式(4b)の化合物は、上記式(I)、(II)の化合物や式(4a)の化合物に塩化水素、臭化水素又はヨウ化水素を反応させることにより得ることができる。

【0137】上記第2方法は、架橋高分子シリコーン化合物を得る場合、重量平均分子量が1,000~500,000の上記一般式(1')で示される繰り返し単位を有する高分子化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の1モルに対してp112+p412モルの一般式(VI) 又は(VII)で示されるハロゲン化アルキルエーテル化合物及びp12+p42モルの一般式(4b)で示される化合物を反応させて、例えば上記式(3a'-1)、(3a'-2)で示される高分子化合物を得ることができる。

【0138】上記製造方法は、溶媒中において塩基の存 (I)、(II)或いは(VI)、(VII)で在下で行うことが好ましい。反応溶媒としては、アセト 50 る化合物を用いて架橋を行うようにしてもよい。

ニトリル、アセトン、ジメチルホルムアミド、ジメチル アセトアミド、テトラヒドロフラン、ジメチルスルホキ シド等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、単独でも2 種以上混合して使用してもかまわない。

【0139】塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルアミン、炭酸カリウム等が好ましく、その使用量は反応する一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対して1モル倍以上、特に5モル倍以上であることが好ましい。

【0140】反応温度としては-50~100℃、好ましくは0~60℃であり、反応時間としては0.5~100時間、好ましくは1~20時間である。

【0141】なお、上述したように、式(1')で示される繰り返し単位を有する高分子化合物又はそのカルボキシル基の一部をCOR¹基に置換した高分子化合物に式(4a)又は(4b)の化合物を反応させて、得られた酸不安定基を有する化合物、例えば下配式(1'')で示される化合物を得た後、これを単離し、次いで式(I)、(II)或いは(VI)、(VII)で示される化合物を用いて架線を行うように)でまたい。

[0142]

*【化56】

$$(COOH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ C=O \end{bmatrix}_{x} (COR^{1})_{y} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}11} \end{bmatrix}_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}22} \end{bmatrix}_{x} (COR^{1})_{y} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (SiO_{3/2})_{\overline{p}3} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (COR^{1})_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ R^{6}-C-R^{7} \\ O \\ SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \end{bmatrix}_{x} (OH)_{x} \begin{bmatrix} OR^{8} \\ OR^{8$$

【0143】上記第1又は第2方法により得られた例えば式(3a'-1)、(3a'-2)で示されるような高分子化合物に、必要に応じて元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対してp122+p422モルの二炭酸ジアルキル化合物、アルコキシカルボニルアルキルハライド等を反応させて一般式(5)で示される酸不安定基を導入したり、三級ア

ルキルハライド、トリアルキルシリルハライド、オキソアルキル化合物等を反応させて、例えば一般式 (3b'-1)、(3b'-2)で示される高分子化合物を得ることができる。

76

【0144】 【化57】

[0145]

【化58】

【0146】上記式(5)の酸不安定基の導入方法は、溶媒中において塩基の存在下で行うことが好ましい。 【0147】反応溶媒としては、アセトニトリル、アセトン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラヒドロフラン、ジメチルスルホキシド等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、単独でも2種以上混合して50 使用してもかまわない。

【0148】塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、イミダゾール、ジイソプロピルアミン、炭酸カリウム等が好ましく、その使用量は元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対して1モル倍以上、特に5モル倍以上であることが好まし

٧١.

【0149】反応温度としては $0\sim100$ ℃、好ましくは $0\sim60$ ℃である。反応時間としては $0.2\sim100$ 時間、好ましくは $1\sim10$ 時間である。

【0150】二炭酸ジアルキル化合物としては二炭酸ジーtertープチル、二炭酸ジーtertーアミル等が挙げられ、アルコキシカルボニルアルキルハライドとしてはtertープトキシカルボニルメチルクロライド、tertープトキシカルボニルメチルグロライド、tertープトキシカルボニルメチルグロマイド、tertープトキシカルボニルメチルグロマイド、tertープトキシカルボニルエチルクロライド等が挙げられ、トリアルキルシリルハライドとしてはトリメチルシリルクロライド、トリエチルシリルクロライド、ジメチルーtertープチルシリルクロライド等が挙げられる。

【0151】また、上記第1又は第2の方法により得られた一般式(3a'-1)、(3a'-2)で示される高分子化合物に、必要に応じて元の一般式(1')で示される高分子化合物のカルボキシル基の1モルに対してp12+p42モルの三級アルキル化剤、オキソアルキル化合物を反応させて三級アルキル化又はオキソアルキル化することができる。

【0152】上記方法は、溶媒中において酸の存在下で 行うことが好ましい。反応溶媒としては、ジメチルホル ムアミド、ジメチルアセトアミド、テトラヒドロフラ * *ン、酢酸エチル等の非プロトン性極性溶媒が好ましく、 単独でも2種以上混合して使用してもかまわない。

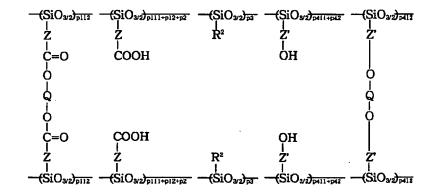
【0153】触媒の酸としては、塩酸、硫酸、トリフルオロメタンスルホン酸、pートルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、pートルエンスルホン酸ピリジニウム塩等が好ましく、その使用量は元の一般式(1')で示される高分子合物のカルボキシル基の1モルに対して0.1~10モル%であることが好ましい。

【0154】反応温度としては-20~100℃、好ま 10 しくは0~60℃であり、反応時間としては0.2~1 00時間、好ましくは0.5~20時間である。

【0155】三級アルキル化剤としてはイソブテン、2 ーメチルー1 ーブテン、2 ーメチルー2 ーブテン等が挙げられ、オキソアルキル化合物としては α ーアンジェリカラクトン、2 ーシクロヘキセンー1 ーオン、5 、6 ージヒドロー2 Hーピランー2 ーオン等が挙げられる。

【0156】なお、一般式(3a'-1)、(3a'-2)で示される高分子化合物を経由せずに直接下記一般式(3c'-1)又は(3c'-2)で示される繰り返し単位を有する高分子化合物に一般式(5)で示される酸不安定基、三級アルキル基、トリアルキルシリル基、オキソアルキル基等を導入後、必要に応じて一般式

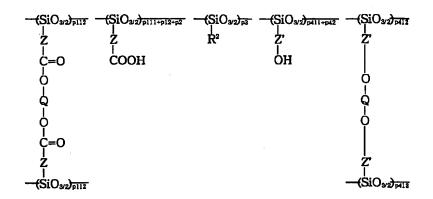
(4) で示される酸不安定基を導入することもできる。【0157】【化59】



(3c'-1)

[0158]

【化60】



(3c'-2)

【0159】本発明の高分子化合物において、R²の酸不安定基としては1種に限られず、2種以上を導入することができる。この場合、式(1')の高分子化合物の全水酸基1モルに対してp41モルの酸不安定基を上記 20のようにして導入した後、これと異なる酸不安定基を上記と同様の方法でp42モル導入することによって、かかる酸不安定基を2種又は適宜かかる操作を繰り返してそれ以上導入した高分子化合物を得ることができる。

【0160】本発明の髙分子シリコーン化合物は、レジ スト材料のベースポリマーとして有効であり、本発明の レジスト材料は、この高分子シリコーン化合物をベース ポリマーとして含有するものである。この場合、レジス ト材料としてはポジ型であってもネガ型であってもよい が、特に化学増幅型であることが好ましい。このような 30 レジスト材料としては、(A)有機溶剤、(B) ベース 樹脂として上記高分子シリコーン化合物、 (C)酸発生 剤、更に必要により、(D)溶解制御剤、 (E)塩基性 化合物、(F)分子内に≡C−COOHで示される基を 有する化合物、(G)アセチレンアルコール誘導体を含 む化学増幅ポジ型レジスト材料、或いは、(A)有機溶 剤、(B)ベース樹脂として上記高分子シリコーン化合 物、(C)酸発生剤、(H)酸の作用によって架橋する 化合物を含む化学増幅ネガ型レジスト材料を挙げること ができる。

【0161】ここで、本発明で使用される(A)成分の有機溶剤としては、酸発生剤、ベース樹脂、溶解制御剤等が溶解可能な有機溶媒であればいずれでもよい。このような有機溶剤としては、例えばシクロヘキサノン、メチルー2ーnーアミルケトン等のケトン類、3ーメトキシブタノール、3ーメチルー3ーメトキシブタノール、1ーオトキシー2ープロパノール等のアルコール類、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エ 50

チレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリ コールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチ ルエーテル等のエーテル類、プロピレングリコールモノ メチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノ エチルエーテルアセテート、乳酸エチル、ピルビン酸エ チル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、 3-エトキシプロピオン酸エチル、酢酸 tert-ブチ ル、プロピオン酸tert-ブチル、プロピレングリコ ールーモノーtertーブチルエーテルアセテート等の エステル類が挙げられ、これらの1種を単独で又は2種 以上を混合して使用することができるが、これらに限定 されるものではない。本発明では、これらの有機溶剤の 中でもレジスト成分中の酸発生剤の溶解性が最も優れて いるジエチレングリコールジメチルエーテルや1-エト キシー2ープロパノールの他、安全溶剤であるプロピレ ングリコールモノメチルエーテルアセテート及びその混 合溶剤が好ましく使用される。

【0162】有機溶剤の使用量は、(B)成分のベース 樹脂100部(重量部、以下同様)に対して200~ 1,000部、特に400~800部が好適である。

(C) 成分の酸発生剤としては、

①下記─般式(6a-1)、(6a-2)又は(6b)のオニウム塩、

- 40 ②下記一般式 (7) のジアゾメタン誘導体、
 - ③下記一般式(8)のグリオキシム誘導体、
 - ④下記一般式(9)のビススルホン誘導体
 - ⑤下記一般式 (10) のNーヒドロキシイミド化合物の スルホン酸エステル、
 - **⑥**βーケトスルホン酸誘導体、
 - **⑦ジスルホン誘導体**
 - 8二トロベンジルスルホネート誘導体
 - ⑨スルホン酸エステル誘導体
 - 等が挙げられる。

50 [0163]

【化61】

R^{30a}—I⁺—R^{30b}

$$(6a-2)$$

(6a-1)

86

(式中、R^{30a}、R^{30b}、R^{30c}はそれぞれ炭素数 1~1 2の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、アルケニル 10 基、オキソアルキル基又はオキソアルケニル基、炭素数 6~20のアリール基又は炭素数 7~12のアラルキル基又はアリールオキソアルキル基を表し、これら基の水素原子の一部又は全部がアルコキシ基等によって置換されていてもよい。また、R^{30b}とR^{30c}とは環を形成してもよく、環を形成する場合には、R^{30b}、R^{30c}はそれぞれ炭素数 1~6のアルキレン基を示し、K⁻は非求核性対向イオンを表す。)

【0164】上記R30a、R30b、R30cは互いに同一で あっても異なっていてもよく、具体的にはアルキル基と して、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル 基 nーブチル基 secーブチル基 tertーブチ ル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル 基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプ チル基、シクロプロピルメチル基、4ーメチルシクロへ キシル基、シクロヘキシルメチル基、ノルボルニル基、 アダマンチル基等が挙げられる。アルケニル基として は、ビニル基、アリル基、プロペニル基、ブテニル基、 ヘキセニル基、シクロヘキセニル基等が挙げられる。オ キソアルキル基、オキソアルケニル基としては、2-オ 30 キソシクロペンチル基、2-オキソシクロヘプチル基等 が挙げられ、また2ーオキソプロピル基、2ーシクロペ ンチルー2ーオキソエチル基、2ーシクロヘキシルー2 ーオキソエチル基、2-(4-メチルシクロヘキシル) -2-オキソエチル基等の2-アルキル-2-オキソエ チル基を挙げることができる。アリール基としては、フ エニル基、ナフチル基等や、p-メトキシフェニル基、 m-メトキシフェニル基、o-メトキシフェニル基、エ*

(式中、 R^{31a} 、 R^{31b} はそれぞれ炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、 R^{32} は炭素数 $1 \sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、 R^{33a} 、 R^{33b} はそれぞれ炭素数 $3 \sim 7$ の $2 - \pi$ キソアルキル基を示し、 K^- は非求核性対向イオンを表す。)

【0166】上記R^{31a}、R^{31b}として具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、secーブチル基、tertーブチル基、ペン 50

*トキシフェニル基、p‐tert‐ブトキシフェニル 基、m-tert-ブトキシフェニル基等のアルコキシ フェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニ ル基、4ーメチルフェニル基、エチルフェニル基、4ー tertーブチルフェニル基、4ーブチルフェニル基、 ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基、メチルナ フチル基、エチルナフチル基等のアルキルナフチル基、 メトキシナフチル基、エトキシナフチル基等のアルコキ シナフチル基、ジメチルナフチル基、ジエチルナフチル 基等のジアルキルナフチル基、ジメトキシナフチル基、 ジエトキシナフチル基等のジアルコキシナフチル基等が 挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェニ ルエチル基、フェネチル基等が挙げられる。アリールオ キソアルキル基としては、2-(フェニル)-2-オキ ソエチル基、2-(1-ナフチル)-2-オキソエチル 基、2-(2-ナフチル)-2-オキソエチル基等の2 -アリール-2-オキソエチル基等が挙げられる。K⁻ の非求核性対向イオンとしては塩化物イオン、臭化物イ オン等のハライドイオン、トリフレート、パーフルオロ オクチルスルホネート、1,1,1ートリフルオロエタ ンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート等の フルオロアルキルスルホネート、トシレート、ベンゼン スルホネート、4ーフルオロベンゼンスルホネート、4 ートリフルオロメチルベンゼンスルホネート、1.2. 3, 4, 5-ペンタフルオロベンゼンスルホネート等の アリールスルホネート、メシレート、ブタンスルホネー ト等のアルキルスルホネートが挙げられる。

[0165]

【化62】

(6b)

チル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロプロピルメチル基、4ーメチルシクロヘキシル基、シクロヘキシルメチル基等が挙げられる。 R^{32} としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ペンチレン基、ヘキシレン基、ヘプチレン基、オクチレン基、ノニレン基、1、4ーシクロヘキシレン基、1、2ーシクロヘキシレン基、1、3ーシクロペンチレン基、1、4ーシク

ロオクチレン基、1,4-シクロヘキサンジメチレン基 等が挙げられる。R33a、R33bとしては、2-オキソプ ロピル基、2-オキソシクロペンチル基、2-オキソシ クロヘキシル基 2-オキソシクロヘプチル基等が挙げ*

*られる。K-は式(6a)と同様のものを挙げることが できる。

[0167]

【化63】

(7)

(式中、R³⁴、R³⁵は炭素数1~12の直鎖状、分岐状 又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素 数6~20のアリール基又はハロゲン化アリール基又は 10 炭素数7~12のアラルキル基を表す。)

【0168】R34、R35のアルキル基としてはメチル 基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、 nーブチ ル基 secーブチル基 tertーブチル基 ペンチ ル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、アミル 基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプ チル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられ る。ハロゲン化アルキル基としてはトリフルオロメチル 基 1, 1, 1-トリフルオロエチル基 1, 1, 1-トリクロロエチル基、ノナフルオロブチル基等が挙げら 20

れる。アリール基としてはフェニル基、 p-メトキシフ※

※ェニル基、m-メトキシフェニル基、o-メトキシフェ ニル基 エトキシフェニル基 p-tertーブトキシ フェニル基、m-tertープトキシフェニル基等のア ルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチ ルフェニル基、4ーメチルフェニル基、エチルフェニル 基、4-tert-ブチルフェニル基、4-ブチルフェ ニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が 挙げられる。ハロゲン化アリール基としてはフルオロベ ンゼン基、クロロベンゼン基、1,2,3,4,5-ペ ンタフルオロベンゼン基等が挙げられる。アラルキル基 としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。

[0169] 【化64】

(式中、R36、R37、R38は炭素数1~12の直鎖状) 分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル 基、炭素数6~20のアリール基又はハロゲン化アリー ル基又は炭素数7~12のアラルキル基を表す。また、 R37、R38は互いに結合して環状構造を形成してもよ く、環状構造を形成する場合、R37、R38はそれぞれ炭 30 ン基、ヘキシレン基等が挙げられる。 素数1~6の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を表 す。)

★【0170】R³⁶、R³⁷、R³⁸のアルキル基、ハロゲン 化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、ア ラルキル基としては、R34、R35で説明したものと同様 の基が挙げられる。なお、R37、R38のアルキレン基と してはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレ

[0171] 【化65】

(9)

(式中、R^{30a}、R^{30b}は上記と同じである。) [0172]

☆【化66】

(10)

(式中、R39は炭素数6~10のアリーレン基、炭素数 1~6のアルキレン基又は炭素数2~6のアルケニレン 基を表し、これらの基の水素原子の一部又は全部は更に 炭素数1~4の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアル コキシ基、ニトロ基、アセチル基、又はフェニル基で置 換されていてもよい。 R^{40} は炭素数 $1\sim8$ の直鎖状、分 50 れていてもよいフェニル基;炭素数 $3\sim5$ のヘテロ芳香

岐状又は置換のアルキル基、アルケニル基又はアルコキ シアルキル基、フェニル基、又はナフチル基を表し、こ れらの基の水素原子の一部又は全部は更に炭素数1~4 のアルキル基又はアルコキシ基;炭素数1~4のアルキ ル基、アルコキシ基、ニトロ基又はアセチル基で置換さ

族基;又はフッ素原子、塩素原子で置換されていてもよ W.)

【0173】ここで、R³⁹のアリーレン基としては、 1, 2-フェニレン基、1, 8-ナフチレン基等が、ア ルキレン基としては、メチレン基、1,2-エチレン 基 1,3-プロピレン基 1,4-ブチレン基 1-フェニルー1,2-エチレン基、ノルボルナン-2,3 ージイル基等が、アルケニレン基としては、1,2-ビ ニレン基、1-フェニル-1, 2-ビニレン基、5-ノ ルボルネン-2, $3-ジイル基等が挙げられる。<math>R^{40}$ の アルキル基としては、R30a~R30cと同様のものが、ア ルケニル基としては、ビニル基、1-プロペニル基、ア リル基、1-ブテニル基、3-ブテニル基、イソプレニ ル基、1-ペンテニル基、3-ペンテニル基、4-ペン テニル基、ジメチルアリル基、1-ヘキセニル基、3-ヘキセニル基、5-ヘキセニル基、1-ヘプテニル基、 3-ヘプテニル基、6-ヘプテニル基、7-オクテニル 基等が、アルコキシアルキル基としては、メトキシメチ ル基、エトキシメチル基、プロポキシメチル基、ブトキ シメチル基、ペントキシメチル基、ヘキシロキシメチル 基、ヘプチロキシメチル基、メトキシエチル基、エトキ シエチル基、プロポキシエチル基、ブトキシエチル基、 ペントキシエチル基、ヘキシロキシエチル基、メトキシ プロピル基、エトキシプロピル基、プロポキシプロピル 基、ブトキシプロピル基、メトキシブチル基、エトキシ ブチル基、プロポキシブチル基、メトキシペンチル基、 エトキシペンチル基、メトキシヘキシル基、メトキシヘ プチル基等が挙げられる。

【0174】なお、更に置換されていてもよい炭素数1 ~4の直鎖状又は分岐状のアルキル基としては、メチル 30 基 エチル基 プロピル基 イソプロピル基 nーブチ ル基、イソブチル基、tert-ブチル基等が、アルコ キシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ 基、イソプロポキシ基、 n ーブトキシ基、イソブトキシ 基、tert‐ブトキシ基等が、炭素数1~4のアルキ ル基、アルコキシ基、ニトロ基又はアセチル基で置換さ れていてもよいフェニル基としては、フェニル基、トリ ル基、p-tert-ブトキシフェニル基、p-アセチ ルフェニル基、pーニトロフェニル基等が、芳香族基と しては、ピリジル基、フリル基等が挙げられる。

【0175】具体的には、例えばトリフルオロメタンス ルホン酸ジフェニルヨードニウム、トリフルオロメタン スルホン酸 (p-tert-ブトキシフェニル) フェニ ルヨードニウム、pートルエンスルホン酸ジフェニルヨ ードニウム、pートルエンスルホン酸(pーtertー ブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、トリフルオ ロメタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフ ルオロメタンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェ ニル)ジフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンス ルホン酸ピス (p-tert-ブトキシフェニル) フェ 50

ニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリ ス(pーtertープトキシフェニル)スルホニウム、 pートルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p ートルエンスルホン酸 (p-tert-ブトキシフェニ ル)ジフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸 ピス(p‐tert‐ブトキシフェニル)フェニルスル ホニウム、pートルエンスルホン酸トリス (p-ter t ープトキシフェニル) スルホニウム、ノナフルオロブ タンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタンスル ホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタン スルホン酸トリメチルスルホニウム、pートルエンスル ホン酸トリメチルスルホニウム、トリフルオロメタンス ルホン酸シクロヘキシルメチル (2-オキソシクロヘキ シル)スルホニウム、pートルエンスルホン酸シクロへ キシルメチル (2-オキソシクロヘキシル) スルホニウ ム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニルス ルホニウム、pートルエンスルホン酸ジメチルフェニル スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジシクロ ヘキシルフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン 酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、トリフルオ ロメタンスルホン酸トリナフチルスルホニウム、トリフ ルオロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル (2-オ キソシクロヘキシル) スルホニウム、トリフルオロメタ ンスルホン酸(2-ノルボニル)メチル(2-オキソシ クロヘキシル) スルホニウム、エチレンピス [メチル (2-オキソシクロペンチル) スルホニウムトリフルオ ロメタンスルホナート]、1,2'ーナフチルカルボニ ルメチルテトラヒドロチオフェニウムトリフレート等の オニウム塩、ビス(ベンゼンスルホニル)ジアゾメタ ン、ピス (p-トルエンスルホニル) ジアゾメタン、ビ ス(キシレンスルホニル)ジアゾメタン、ピス(シクロ ヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロペン チルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-ブチルスル ホニル)ジアゾメタン、ビス(イソブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (sec-ブチルスルホニル) ジア ゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジアゾメタ ン、ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビ ス(tertーブチルスルホニル)ジアゾメタン、ピス (n-アミルスルホニル) ジアゾメタン、ピス (イソア ミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-アミル スルホニル)ジアゾメタン、ピス(tertーアミルス ルホニル)ジアゾメタン、1-シクロヘキシルスルホニ ルー1ー(tertーブチルスルホニル)ジアゾメタ ン、1-シクロヘキシルスルホニル-1-(tert-アミルスルホニル) ジアゾメタン、1-tert-アミ ルスルホニル-1-(tert-ブチルスルホニル)ジ アゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ピスーoー(pー トルエンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビ ス-o-(p-トルエンスルホニル) -α-ジフェニル

グリオキシム、ピスーo-(p-トルエンスルホニル)

ートルエンスルホニル) -2, 3-ペンタンジオングリ オキシム、ビスーoー (p-トルエンスルホニル)-2 ーメチルー3, 4ーペンタンジオングリオキシム、ピス -o-(n-ブタンスルホニル)-α-ジメチルグリオ キシム、ビス-ο-(n-ブタンスルホニル) -α-ジ フェニルグリオキシム、ビスーoー(nーブタンスルホ ニル) -α-ジシクロヘキシルグリオキシム、ビス-ο - (n-ブタンスルホニル)-2,3-ペンタンジオン グリオキシム、ピスーo- (n-ブタンスルホニル) -2-メチル-3, 4-ペンタンジオングリオキシム、ビ ス-ο-(メタンスルホニル) - α-ジメチルグリオキ シム、ビスーoー(トリフルオロメタンスルホニル)ー α -ジメチルグリオキシム、ビス-o-(1, 1, 1-トリフルオロエタンスルホニル) -α-ジメチルグリオ キシム、ピスーoー(tertーブタンスルホニル)ー αージメチルグリオキシム、ビス-ο-(パーフルオロ オクタンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビ ス-0-(シクロヘキサンスルホニル) -α-ジメチル グリオキシム、ビス-o-(ベンゼンスルホニル)-α ージメチルグリオキシム、ピスーoー(p-フルオロベ ンゼンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム、ビス -o-(p-tert-ブチルベンゼンスルホニル)αージメチルグリオキシム、ピスーoー(キシレンスル ホニル)ーαージメチルグリオキシム、ビスーロー(カ ンファースルホニル) - α - ジメチルグリオキシム等の グリオキシム誘導体、ビスナフチルスルホニルメタン、 ピストリフルオロメチルスルホニルメタン、ピスメチル スルホニルメタン、ビスエチルスルホニルメタン、ビス プロピルスルホニルメタン、ビスイソプロピルスルホニ ルメタン、ビスーpートルエンスルホニルメタン、ビス ベンゼンスルホニルメタン等のビススルホン誘導体、2 ーシクロヘキシルカルボニル-2- (p-トルエンスル ホニル)プロパン、2-イソプロピルカルボニル-2-(p-トルエンスルホニル) プロパン等のβ-ケトスル ホン誘導体、ジフェニルジスルホン、ジシクロヘキシル ジスルホン等のジスルホン誘導体、pートルエンスルホ ン酸2, 6-ジニトロベンジル、p-トルエンスルホン 酸2, 4 - ジニトロベンジル等のニトロベンジルスルホ ネート誘導体、1,2,3ートリス(メタンスルホニル 40 オキシ)ベンゼン、1,2,3-トリス(トリフルオロ メタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1,2,3-トリ ス (p-トルエンスルホニルオキシ) ベンゼン等のスル ホン酸エステル誘導体、Nーヒドロキシスクシンイミド メチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイ ミドトリフルオロメチルスルホン酸エステル、N-ヒド ロキシスクシンイミドエチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドプロピルスルホン酸エステ ル、N-ヒドロキシスクシンイミドイソプロピルスルホ ン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドペンチル 50

スルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドオ クチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイ ミドーpートルエンスルホン酸エステル、Nーヒドロキ シスクシンイミドーpーアニシルスルホン酸エステル、 N-ヒドロキシスクシンイミド-2-クロロエチルスル ホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドベンゼ ンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド -2, 4, 6-トリメチルフェニルスルホン酸エステ ル、N-ヒドロキシスクシンイミドナフチルスルホン酸 エステル、Nーヒドロキシー2ーフェニルスクシンイミ ドメチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシマレイミ ドメチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシマレイミ ドエチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシー2-フ ェニルマレイミドメチルスルホン酸エステル、N-ヒド ロキシグルタルイミドメチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシグルタルイミドフェニルスルホン酸エステ ル、N-ヒドロキシフタルイミドメチルスルホン酸エス テル、N-ヒドロキシフタルイミドフェニルスルホン酸 エステル、Nーヒドロキシフタルイミドトリフルオロメ タンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシフタルイミド -p-トルエンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシー 1,8-ナフタルイミドメチルスルホン酸エステル、N ーヒドロキシー1,8ーナフタルイミドフェニルスルホ ン酸エステル、N-ヒドロキシ-5-ノルボルネン-2, 3 - ジカルボキシイミドメチルスルホン酸エステ ル、N-ヒドロキシー5-ノルボルネンー2, 3-ジカ ルボキシイミドトリフルオロメタンスルホン酸エステ ル、N-ヒドロキシー5-ノルボルネン-2, 3-ジカ ルボキシイミドーpートルエンスルホン酸エステル等の Nーヒドロキシイミド化合物のスルホン酸エステル誘導 体等が挙げられるが、トリフルオロメタンスルホン酸ト リフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン 酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニルスル ホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス(ptertーブトキシフェニル)スルホニウム、pートル エンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p-トルエ ンスルホン酸 (p-tert-ブトキシフェニル) ジフ ェニルスルホニウム、pートルエンスルホン酸トリス (p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、ト リフルオロメタンスルホン酸トリナフチルスルホニウ ム、トリフルオロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチ ル(2-オキソシクロヘキシル)スルホニウム、トリフ ルオロメタンスルホン酸(2-ノルボニル)メチル(2 ーオキソシクロヘキシル)スルホニウム、1,2'ーナ フチルカルボニルメチルテトラヒドロチオフェニウムト リフレート等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスルホニ ル) ジアソメタン、ピス (p-トルエンスルホニル) ジ アゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾ メタン、ピス (nープチルスルホニル) ジアゾメタン、 ピス (イソブチルスルホニル) ジアゾメタン、ピス (s

e c - ブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n - プ ロピルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (イソプロピル スルホニル)ジアゾメタン、ビス(tert-ブチルス ルホニル)ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビス -o-(p-トルエンスルホニル)-α-ジメチルグリ オキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム等のグリオキシム誘導体、ビスナ フチルスルホニルメタン等のビススルホン誘導体、N-ヒドロキシスクシンイミドメチルスルホン酸エステル、 N-ヒドロキシスクシンイミドトリフルオロメチルスル 10 ホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドプロピ ルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド イソプロピルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスク シンイミドペンチルスルホン酸エステル、N-ヒドロキ シスクシンイミドーロートルエンスルホン酸エステル、 N-ヒドロキシー1, 8-ナフタルイミドメチルスルホ ン酸エステル、N-ヒドロキシー1,8-ナフタルイミ ドフェニルスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシ ンイミドトリフルオロメタンスルホン酸エステル等のN ーヒドロキシイミド化合物のスルホン酸エステル誘導体 20 が好ましく用いられる。なお、上記酸発生剤は1種を単 独で又は2種以上を組み合わせて用いることができる。 オニウム塩は矩形性向上効果に優れ、ジアゾメタン誘導 体及びグリオキシム誘導体は定在波低減効果に優れる が、両者を組み合わせることにより、プロファイルの微 調整を行うことが可能である。

【0176】酸発生剤の添加量は、ベース樹脂100部*

*に対して好ましくは0.1~15部、より好ましくは0.5~8部である。0.1部より少ないと感度が悪い場合があり、15部より多いとアルカリ溶解速度が低下することによってレジスト材料の解像性が低下する場合があり、またモノマー成分が過剰となるために耐熱性が低下する場合がある。

【0177】本発明のレジスト材料には、更に(D)成分として溶解制御剤を添加することができる。溶解制御剤としては、平均分子量が100~1,000、好ましくは150~800で、かつ分子内にフェノール性水酸基を2つ以上有する化合物の該フェノール性水酸基の水素原子を酸不安定基により全体として平均0~100モル%の割合で又は分子内にカルボキシル基を有する化合物の該カルボキシル基の水素原子を酸不安定基により全体として平均80~100モル%の割合で置換した化合物を配合する。

【0178】なお、フェノール性水酸基又はカルボキシル基の水素原子の酸不安定基による置換率は、平均でフェノール性水酸基又はカルボキシル基全体の0モル%以上、好ましくは30モル%以上であり、また、その上限は100モル%、より好ましくは80モル%である。

【0179】この場合、かかるフェノール性水酸基を2つ以上有する化合物又はカルボキシル基を有する化合物としては、下記式(i)~(xiv)で示されるものが好ましい。

(i)

【0180】 【化67】

[0181]

【化68】

$$(OH)_{r} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{16} \\ C \\ R^{17} \end{pmatrix} \qquad (iv)$$

$$(OH)_{r}$$

$$R^{16}$$

$$(Vi)$$

$$\begin{array}{c} (OH)_{r} \\ R^{15} \\ R^{20} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (OH)_{r} \\ R^{15} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (Vi) \\ R^{15} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (Vi) \\ (Vi) \\ \end{array}$$

【化69】

[0182]

98

CH₂
(ix)
$$R^{18}_{r}(OH)_{r}$$

(OH)_r

$$(OH)_{r}$$

$$(OH)_{r}$$

$$(OH)_{r}$$

$$(X)$$

[0183] * * [化70]

基であり、R17は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状又 は分岐状のアルキル基又はアルケニル基、あるいは一 $(R^{21})_{h}$ -COOHであり、 R^{18} は- $(CH_2)_{i}$ -(i=2~10)、炭素数6~10のアリーレン基、カ ルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、R 19は炭素数1~10のアルキレン基、炭素数6~10の アリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子 又は硫黄原子、R²⁰は水素原子又は炭素数1~8の直鎖 状又は分岐状のアルキル基、アルケニル基、それぞれ水 酸基で置換されたフェニル基又はナフチル基であり、R 10 ²¹は炭素数 1~10の直鎖状又は分岐状のアルキレン 基、R²²は水素原子又は水酸基である。また、jは0~ 5の整数であり、u、hは0又は1である。s、t、 s'+t'=5、s''+t''=4を満足し、かつ各 フェニル骨格中に少なくとも1つの水酸基を有するよう な数である。αは式 (viii)、 (ix) の化合物の 分子量を100~1,000とする数である。)

【0184】上記式中R¹⁵、R¹⁶としては、例えば水素原子、メチル基、エチル基、ブチル基、プロピル基、エ 20 チニル基、シクロヘキシル基、R¹⁷としては、例えばR 15、R¹⁶と同様なもの、あるいは一COOH、一CH₂ COOH、R¹⁸としては、例えばエチレン基、フェニレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子、硫黄原子等、R¹⁹としては、例えばメチレン基、あるいはR¹⁸と同様なもの、R²⁰としては例えば水素原子、メチル基、エチル基、ブチル基、プロピル基、エチニル基、シクロヘキシル基、それぞれ水酸基で置換されたフェニル基、ナフチル基等が挙げられる。 *

*【0185】ここで、溶解制御剤の酸不安定基としては、上記一般式(4)で示される基、上記一般式(5)で示される基、炭素数4~20の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が1~6のトリアルキルシリル基、炭素数4~20のオキソアルキル基等が挙げられる。

【0186】上記溶解制御剤の配合量は、ベース樹脂100部に対し、0~50部、好ましくは5~50部、より好ましくは10~30部であり、単独又は2種以上を混合して使用できる。配合量が5部に満たないと解像性の向上がない場合があり、50部を超えるとパターンの膜減りが生じ、解像度が低下する場合がある。

【0187】なお、上記のような溶解制御剤はフェノール性水酸基又はカルボキシル基を有する化合物にベース 樹脂と同様に酸不安定基を化学反応させることにより合成することができる。

【0188】本発明のレジスト材料は、上記溶解制御剤の代わりに又はこれに加えて別の溶解制御剤として重量平均分子量が1,000未満で、かつ分子内にカルボキシル基を有する化合物の該カルボキシル基の水素原子を酸不安定基により全体として平均0%以上100%以下の割合で部分置換した化合物を配合することができる。

【0189】この場合、かかる酸不安定基でカルボキシル基の水素原子が部分置換された化合物としては、下記一般式(11)で示される繰り返し単位を有し、重量平均分子量が1,000未満である化合物から選ばれる1種又は2種以上の化合物が好ましい。

[0190]

【化71】

$$(COOH)_{r} \qquad (OH)_{r}$$

$$\stackrel{!}{Z} \qquad \qquad \stackrel{!}{R^{2}} \qquad \stackrel{!}{Z'}$$

$$\stackrel{!}{-(SiO_{3/2})_{\overline{p_{1}+p_{2}}}} \qquad \stackrel{!}{-(SiO_{3/2})_{\overline{p_{3}}}} \qquad \stackrel{!}{-(SiO_{3/2})_{\overline{p_{4}}}}$$

(式中、Z、Z'、 R^2 、p1、p2、p3、p4、x、zは上記と同様の意味を示す。)

【0191】ここで、上記溶解制御剤の酸不安定基としては、上記一般式(4)で示される基、上記一般式

(5)で示される基、炭素数 $4\sim20$ の三級アルキル基、各アルキル基の炭素数が $1\sim6$ のトリアルキルシリ 40ル基、炭素数 $4\sim20$ のオキソアルキル基等が挙げられる。

【0192】上記別の溶解制御剤の配合量は、上記溶解制御剤と合計した溶解制御剤全体としてベース樹脂100部に対し0~50部、特に0~30部、好ましくは0~5部となるような範囲であることが好ましい。

【0193】なお、上記のような別の溶解制御剤は、カ

ルボキシル基を有する化合物にベース樹脂と同様に酸不 安定基を化学反応させることにより合成することができ る。

(11)

【0194】また、溶解制御剤(D)は酸素プラズマエッチング耐性を損わないために、シリコーン化合物が好ましく使用できる。シリコーン化合物の溶解制御剤としては、下記一般式(12)~(14)で示されるシリコーン化合物のカルボキシル基又はヒドロキシル基をtertーブチル基又はtertーブトキシカルボニルメチル基で保護したものを使用することが好ましい。

[0195]

【化72】

(式中、 R^{10} はメチル基又はフェニル基を示し、 R^{11} はカルボキシエチル基又はp-ヒドロキシフェニルアルキル基(但し、アルキル基は炭素数 $1\sim 8$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基)を示す。 Eはトリメチルシリル基、トリフェニルシリル基又は-Si R^{10} R^{11} (R^{10} 、 R^{11} は上記と同様の意味を示す)基を示す。 γ は $0\sim 5$ 0の整数、 δ は $1\sim 5$ 0の整数、 ε は $3\sim 1$ 0の整数を示す。)

【0196】ここで、上記式 (12) ~ (14) のシリ*

*コーン化合物のカルボキシル基又はヒドロキシル基をアルカリ可溶性基(tertーブチル基又はtertーブトキシカルボニルメチル基)で保護したシリコーン化合物としては、それぞれ下記A~C群の化合物が例示される。なお、Meはメチル基、t-Buはtertーブチル基を示す。

[0197] 【化73】

A群

[0198]

【化74】

<u>B群</u>

Me Me₃SiO(SiO)
$$_{o}$$
SiMe₃ CH₂ CH₂ (ω it 1 \sim 5 0)

[0199] [化75]

C群

【0200】溶解制御剤の含量は、ベース樹脂全体の40重量%以下がよく、特に10~30重量%とすることが好ましい。40重量%より多くては、レジスト膜の酸素プラズマエッチング耐性が著しく低下するため、2層レジストとして使用できなくなるおそれがある。

【0201】更に、本発明のレジスト材料には、(E) 成分として塩基性化合物を配合することができる。

【0202】この(E)添加剤として配合される塩基性化合物は、酸発生剤より発生する酸がレジスト膜中に拡 40散する際の拡散速度を抑制することができる化合物が適しており、このような塩基性化合物の配合により、レジスト膜中での酸の拡散速度が抑制されて解像度が向上し、露光後の感度変化を抑制したり、基板や環境依存性を少なくし、露光余裕度やパターンプロファイル等を向上することができる。

【0203】このような塩基性化合物としては、第一級、第二級、第三級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、

ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられる。

【0204】具体的には、第1級の脂肪族アミン類とし て、アンモニア、メチルアミン、エチルアミン、n-プ ロピルアミン、イソプロピルアミン、nーブチルアミ ン、イソブチルアミン、sec-ブチルアミン、ter tーブチルアミン、ペンチルアミン、tertーアミル アミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シク ロヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、 ノニルアミン、デシルアミン、ドデシルアミン、セチル アミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、テトラ エチレンペンタミン等が例示され、第2級の脂肪族アミ ン類として、ジメチルアミン、ジエチルアミン、ジーn ープロピルアミン、ジイソプロピルアミン、ジーn-ブ チルアミン、ジイソプチルアミン、ジ-sec-ブチル アミン、ジペンチルアミン、ジシクロペンチルアミン、 ジヘキシルアミン、ジシクロヘキシルアミン、ジヘプチ 50 ルアミン、ジオクチルアミン、ジノニルアミン、ジデシ

【0205】また、混成アミン類としては、例えばジメ チルエチルアミン、メチルエチルプロピルアミン、ベン ジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミ ン等が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類 の具体例としては、アニリン誘導体(例えばアニリン、 N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-プロピ ルアニリン、N, N-ジメチルアニリン、2-メチルア ニリン、3-メチルアニリン、4-メチルアニリン、エ チルアニリン、プロピルアニリン、トリメチルアニリ ン、2-ニトロアニリン、3-ニトロアニリン、4-ニ トロアニリン、2,4-ジニトロアニリン、2,6-ジ ニトロアニリン、3, 5-ジニトロアニリン、N, N-ジメチルトルイジン等)、ジフェニル (p-トリル) ア ミン、メチルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、 フェニレンジアミン、ナフチルアミン、ジアミノナフタ レン、ピロール誘導体(例えばピロール、2Hーピロー ル、1ーメチルピロール、2,4ージメチルピロール、 2, 5 ージメチルピロール、N ーメチルピロール等)、 オキサゾール誘導体(例えばオキサゾール、イソオキサ ゾール等)、チアゾール誘導体(例えばチアゾール、イ ソチアゾール等)、イミダゾール誘導体(例えばイミダ ゾール、4ーメチルイミダゾール、4ーメチルー2ーフ ェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン 誘導体、ピロリン誘導体 (例えばピロリン、2-メチル -1-ピロリン等)、ピロリジン誘導体(例えばピロリ 40 ジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチ ルピロリドン等)、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジ ン誘導体、ピリジン誘導体(例えばピリジン、メチルピ リジン、エチルピリジン、プロピルピリジン、ブチルピ リジン、4-(1-ブチルペンチル)ピリジン、ジメチ ルピリジン、トリメチルピリジン、トリエチルピリジ ン、フェニルピリジン、3-メチル-2-フェニルピリ ジン、4-tertープチルピリジン、ジフェニルピリ ジン、ベンジルピリジン、メトキシピリジン、ブトキシ ピリジン、ジメトキシピリジン、1-メチル-2-ピリ 50

ドン、4-ピロリジノピリジン、1-メチル-4-フェ ニルピリジン、2-(1-エチルプロピル)ピリジン、 アミノピリジン、ジメチルアミノピリジン等)、ピリダ ジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラ ゾリン誘導体、ピラゾリジン誘導体、ピペリジン誘導 体、ピペラジン誘導体、モルホリン誘導体、インドール 誘導体、イソインドール誘導体、1 Hーインダゾール誘 導体、インドリン誘導体、キノリン誘導体(例えばキノ リン、3-キノリンカルボニトリル等)、イソキノリン 誘導体、シンノリン誘導体、キナゾリン誘導体、キノキ サリン誘導体、フタラジン誘導体、プリン誘導体、プテ リジン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントリジン 誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体、1,1 0-フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノ シン誘導体、グアニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラ シル誘導体、ウリジン誘導体等が例示される。

【0206】更に、カルボキシ基を有する含窒素化合物 としては、例えばアミノ安息香酸、インドールカルボン 酸、アミノ酸誘導体(例えばニコチン酸、アラニン、ア ルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、 ヒスチジン、イソロイシン、グリシルロイシン、ロイシ ン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニン、リジ ン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシア ラニン)等が例示され、スルホニル基を有する含窒素化 合物として3ーピリジンスルホン酸、pートルエンスル ホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有す る含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素 化合物、アルコール性含窒素化合物としては、2-ヒド ロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノリン ジオール、3ーインドールメタノールヒドレート、モノ エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノー ルアミン、N-エチルジエタノールアミン、N, N-ジ エチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミ ン、2,2'ーイミノジエタノール、2ーアミノエタノ ール、3ーアミノー1ープロパノール、4ーアミノー1 ーブタノール、4ー(2ーヒドロキシエチル)モルホリ ン、2-(2-ヒドロキシエチル)ピリジン、1-(2 ーヒドロキシエチル) ピペラジン、1-[2-(2-ヒ ドロキシエトキシ) エチル] ピペラジン、ピペリジンエ タノール、1-(2-ヒドロキシエチル)ピロリジン、 1-(2-ヒドロキシエチル)-2-ピロリジノン、3 ーピペリジノー1,2ープロパンジオール、3ーピロリ ジノー1, 2ープロパンジオール、8ーヒドロキシユロ リジン、3ークイヌクリジノール、3ートロパノール、 1-メチル-2-ピロリジンエタノール、1-アジリジ ンエタノール、N-(2-ヒドロキシエチル) フタルイ ミド、N-(2-ヒドロキシエチル) イソニコチンアミ ド等が例示される。アミド誘導体としては、ホルムアミ ド、Nーメチルホルムアミド、N, Nージメチルホルム アミド、アセトアミド、N-メチルアセトアミド、N,

N-ジメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズ アミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタル イミド、サクシンイミド、マレイミド等が例示される。 【0207】更に、下記一般式(15)及び(16)で* * 示される塩基性化合物を配合することもできる。【0208】【化76】

110

CH₂CH₂O(R⁴¹-O)₅-R⁴⁴ N-CH₂CH₂O(R⁴²-O)_T-R⁴⁵ CH₂CH₂O(R⁴³-O)_U-R⁴⁶

(15)

CH₂CH₂O(R⁴⁷-O)₅-R⁴⁹ N-CH₂CH₂O(R⁴⁸-O)₇-R⁵⁰ H

(16)

(式中、R 41 、R 42 、R 43 、R 47 、R 48 はそれぞれ独立して直鎖状、分岐鎖状又は環状の炭素数 $1\sim20$ のアルキレン基、R 44 、R 45 、R 46 、R 49 、R 50 は水素原子、炭素数 $1\sim20$ のアルキル基又はアミノ基を示し、R 44 とR 45 、R 45 とR 46 、R 44 とR 45 とR 46 、R 44 とR 45 とR 46 、R 49 とR 50 はそれぞれ結合して環を形成してもよい。S、T、Uはそれぞれ $0\sim20$ の整数を示す。但し、S、T、U=0のとき、R 44 、R 45 、R 46 、R 49 、R 50 は水素原子を含まない。)

【0209】ここで、R41、R42、R43、R47、R48の アルキレン基としては、炭素数1~20、好ましくは1 ~10、更に好ましくは1~8のものであり、具体的に は、メチレン基、エチレン基、nープロピレン基、イソ プロピレン基、nーブチレン基、イソブチレン基、nー ペンチレン基、イソペンチレン基、ヘキシレン基、ノニ レン基、デシレン基、シクロペンチレン基、シクロヘキ 30 シレン基等が挙げられる。

【0210】また、R44、R45、R46、R49、R50のアルキル基としては、炭素数1~20、好ましくは1~8、更に好ましくは1~6のものであり、これらは直鎖状、分岐状、環状のいずれであってもよい。具体的には、メチル基、エチル基、nープロピル基、イソプロピル基、ローブチル基、イソブチル基、tertーブチル基、nーペンチル基、イソペンチル基、ヘキシル基、ノニル基、デシル基、ドデシル基、トリデシル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基等が挙げられる。

【0211】更に、R⁴⁴とR⁴⁵、R⁴⁵とR⁴⁶、R⁴⁴とR 46、R⁴⁴とR⁴⁵とR⁴⁶、R⁴⁹とR⁵⁰が環を形成する場 合、R⁴⁴、R⁴⁵、R⁴⁶、R⁴⁹、R⁵⁰はそれぞれ炭素数は 1~20、より好ましくは1~8、更に好ましくは1~ 6のアルキレン基であり、またこれらの環は炭素数1~ 6、特に1~4のアルキル基が分岐していてもよい。

【0212】S、T、Uはそれぞれ $0\sim20$ の整数であり、より好ましくは $1\sim10$ 、更に好ましくは $1\sim8$ の整数である。

【0213】上記(15)、(16)の化合物として具 50

体的には、トリス (2-(メトキシメトキシ) エチル) アミン、トリス {2-(メトキシエトキシ) エチル) ア ミン、トリス[2-{(2-メトキシエトキシ)メトキ シ) エチル] アミン、トリス {2-(2-メトキシエト キシ) エチル) アミン、トリス (2-(1-メトキシエ 20 トキシ) エチル) アミン、トリス (2-(1-エトキシ エトキシ) エチル) アミン、トリス {2-(1-エトキ シプロポキシ) エチル) アミン、トリス [2-{(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ} エチル] アミン、4. 7, 13, 16, 21, 24-ヘキサオキサー1, 10 ージアザビシクロ[8.8.8] ヘキサコサン、4, 7, 13, 18ーテトラオキサー1, 10ージアザビシ クロ[8.5.5] エイコサン、1,4,10,13-テトラオキサー7,16-ジアザビシクロオクタデカ ン、1-アザー12-クラウン-4、1-アザー15-クラウン-5、1-アザ-18-クラウン-6等が挙げ られる。特に第三級アミン、アニリン誘導体、ピロリジ ン誘導体、ピリジン誘導体、キノリン誘導体、アミノ酸 誘導体、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキ シフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒 素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体、トリス {2-(メトキシメトキシ) エチル) アミン、トリス { (2-(2-メトキシエトキシ) エチル) アミン、トリス [2 - {(2-メトキシエトキシ)メチル} エチル] アミ ン、1-アザー15-クラウン-5等が好ましい。

【0214】上記塩基性化合物の配合量は、酸発生剤1 部に対して0.001~10部、好ましくは0.01~ 1部である。配合量が0.001部未満であると添加剤 としての効果が十分に得られない場合があり、10部を 超えると解像度や感度が低下する場合がある。

【0215】更に、本発明のレジスト材料には、(F) 成分として分子内に≡C-COOHで示される基を有す る化合物を配合することができる。

【0216】この(F)成分として配合される分子内に ≡C-COOHで示される基を有する化合物は、例えば 下記I群及びII群から選ばれる1種又は2種以上の化

合物を使用することができるが、これらに限定されるものではない。(F)成分の配合により、レジストのPED安定性を向上させ、窒化膜基板上でのエッジラフネスを改善することができる。

[I群] 下記一般式 (17) \sim (26) で示される化合物のフェノール性水酸基の水素原子の一部又は全部を R^{51} -COOH $(R^{51}$ は炭素数 $1\sim10$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基)により置換してなり、かつ分子中*

*のフェノール性水酸基(C)と≡C-COOHで示される基(D)とのモル比率がC/(C+D)=0.1~1.0である化合物。

112

[II群] 下記一般式 (27) ~ (31) で示される化 合物。

[0217] 【化77]

[] 群]

(17)

$$(OH)_{12} = - \begin{array}{c} R^{65} \\ C \\ R^{62}_{52} \end{array} \qquad R^{62}_{12}$$

(18)

(19)

(20)

(21)

(22)

$$(23)$$

$$(OH)_{13}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{13}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{13}$$

$$(OH)_{12}$$

$$(OH)_{13}$$

$$(OH)_{14}$$

$$(OH)_{15}$$

$$(OH)_{15}$$

$$(OH)_{15}$$

$$(OH)_{16}$$

$$(OH)_{17}$$

$$(OH)_{18}$$

$$(OH)_{19}$$

(但し、式中 R^1 は水素原子又はメチル基であり、 R^{52} 、 R^{53} はそれぞれ水素原子又は炭素数 $1\sim 8$ の直鎖 状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基であり、 R^{54} は水素原子又は炭素数 $1\sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基、或いはー(R^{59})h-COOR'基(R^{59} は水素原子又は- R^{59} -COOH)であり、 R^{55} は一(CH_2)i-($i=2\sim 10$)、炭素数 $6\sim 10$ のアリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、 R^{56} は炭素数 $1\sim 10$ のアルキレン基、炭素数 $6\sim 10$ 0のアリーレン基、カルボニル基、アルホニル基、酸素原子又は硫黄原子、 R^{57} は水素原子又は炭素数 $1\sim 8$ 0直鎖状又は分岐状のアルキル基、アルケニル基、それぞれ水酸基で置換されたフェニル基又はナフチル基であり、 R^{58} は水素原子又は炭素数

113

(26)

【化79】

116

[1] 群]

$$\begin{array}{c|c}
(OH)_{15} & R^{63} \\
R^{52} & R^{53} \\
\hline
COOH
\end{array}$$
(OH)₁₅
(OH)₁₆
(27)

$$\begin{array}{c}
\text{(OH)}_{15} \\
\text{R}^{52}
\end{array}$$

 $(R^{52}, R^{53}, R^{59}$ は上記と同様の意味を示す。s5、t5は、 $s5 \ge 0$ 、 $t5 \ge 0$ で、s5 + t5 = 5を満足する数である。また、 R^{60} は水素原子又は水酸基、h'は0又は1である。)

【0220】上記 (F) 成分として、具体的には下記一

般式VIII-1~1~14及びIX-1~10で示される 化合物を挙げることができるが、これらに限定されるも のではない。

[0221]

【化80】

[0222]

【化81】

120

$$[VII - 8]$$

$$\begin{array}{c} CH_{s} & CH_{s} \\ R"O & CH_{s} \\ CH_{s} & CH_{s} \\ \end{array}$$

[VII - 11]

[0223]

* *【化82】

$$[VII - 12]$$

$$[VII - 13]$$

[WI - 14]

(但し、R"は水素原子又は CH_2COOH 基を示し、 各化合物においてR"の $10\sim100$ モル%は CH_2COOH 基である。 α 、 κ は上記と同様の意味を示す。)

[0224] [化83]

HO-
$$CH_2$$
 OH [IX-2]

$$HO-COOH$$
 [IX-6]

[0225] [作84]

124

【0226】なお、上記分子内に≡C-COOHで示される基を有する化合物は、1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用いることができる。

【0227】上記分子内に≡C−COOHで示される基を有する化合物の添加量は、ベース樹脂100部に対し 30 て0~5部、好ましくは0.1~5部、より好ましくは 0.1~3部 更に好ましくは0.1~2部である。5 部より多いとレジスト材料の解像性が低下する場合がある。 *

- *【0228】更に、本発明のレジスト材料には、(G) 成分としてアセチレンアルコール誘導体を配合すること ができ、これにより保存安定性を向上させることができ る。
- 30 【0229】アセチレンアルコール誘導体としては、下 記一般式 (32)、 (33)で示されるものを好適に使 用することができる。

[0230] 【化85】

$$\begin{array}{c} R^{12} \\ R^{71}-C = C - C - R^{73} \\ O - (CH_1CH_2O)_{Y} - H \end{array} \tag{3.2}$$

$$\begin{array}{ccc}
R^{74} & R^{72} \\
R^{76} - C - C = C - C - R^{73} \\
H - (OCH_2CH_2)_{X}O & O - (CH_2CH_2O)_{Y}H
\end{array}$$
(3 3)

(式中、 R^{71} 、 R^{72} 、 R^{73} 、 R^{74} 、 R^{75} はそれぞれ水素 原子、又は炭素数 $1\sim 8$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基であり、X、Yは0 又は正数を示し、下記値を 満足する。 $0\leq X\leq 3$ 0、 $0\leq Y\leq 3$ 0、 $0\leq X+Y\leq 4$ 0 である。)

【0231】アセチレンアルコール誘導体として好まし 50 ir Products and Chemicals

くは、サーフィノール61、サーフィノール82、サーフィノール104、サーフィノール104E、サーフィノール104A、サーフィノールTG、サーフィノールPC、サーフィノール440、サーフィノール465、サーフィノール485(A

Inc. 製)、サーフィノールE1004(日信化学 工業(株)製)等が挙げられる。

【0232】上記アセチレンアルコール誘導体の添加量 は、レジスト組成物100重量%中0.01~2重量 %、より好ましくは0.02~1重量%である。0.0 1重量%より少ないと塗布性及び保存安定性の改善効果 が十分に得られない場合があり、2重量%より多いとレ ジスト材料の解像性が低下する場合がある。

【0233】また、本発明においては、上記(A)~

(G) 成分を含むレジスト材料とは異なるレジスト材料*10

*として、(A)上記した有機溶剤、(B)上記した高分 子シリコーン化合物、(C)上記した酸発生剤に加え、 下記酸の作用によって架橋する化合物(H)を含むレジ スト材料を提供する。

126

【0234】ここで、酸の作用によって架橋する化合物 (H) としては、下記のようなエポキシ系化合物、ウレ ア系化合物が挙げられる。

[0235]

【化86】

【0236】酸の作用によって架橋する化合物の配合量 は、ベース樹脂100部に対して、好ましくは5~95 部、特に好ましくは15~85部、更に好ましくは20 ~75部である。5部未満では、十分な架橋反応を起こ すことが困難で残膜率の低下、パターンの蛇行、膨潤な どを招きやすい。また、95部を超えるとスカムが多く 30 現像性が悪化する傾向にある。

【0237】本発明のレジスト材料には、上記成分以外 に任意成分として塗布性を向上させるために慣用されて いる界面活性剤を添加することができる。なお、任意成 分の添加量は、本発明の効果を妨げない範囲で通常量と することができる。

【0238】ここで、界面活性剤としては非イオン性の ものが好ましく、パーフルオロアルキルポリオキシエチ レンエタノール、フッ素化アルキルエステル、パーフル オロアルキルアミンオキサイド、パーフルオロアルキル 40 EO付加物、含フッ素オルガノシロキサン系化合物など が挙げられる。例えばフロラード「FC-430」、

「FC-431」(いずれも住友スリーエム(株) 製)、サーフロン「S-141」、「S-145」(い ずれも旭硝子 (株) 製)、ユニダイン「DS-40 1」、「DS-403」、「DS-451」 (いずれも ダイキン工業 (株) 製)、メガファック「F-815 1」 (大日本インキ工業 (株) 製)、「X-70-09 2」、「X-70-093」(いずれも信越化学工業

ラード「FC-430」(住友スリーエム(株)製)、 「X-70-093」(信越化学工業(株) 製)が挙げ られる。

【0239】本発明のレジスト材料を使用してパターン を形成するには、公知のリソグラフィー技術を採用して 行うことができ、例えばシリコンウエハー等の基板上に スピンコーティング等の手法で膜厚が 0.5~2.0μ mとなるように塗布し、これをホットプレート上で60 ~150℃、1~10分間、好ましくは80~120 ℃、1~5分間プリベークする。次いで目的のパターン を形成するためのマスクを上記のレジスト膜上にかざ し、波長300 n m以下の遠紫外線、エキシマレーザ ー、X線等の高エネルギー線もしくは電子線を露光量1 ~200mJ/cm²程度、好ましくは10~100m J/cm²程度となるように照射した後、ホットプレー ト上で60~150℃、1~5分間、好ましくは80~ 120℃、1~3分間ポストエクスポージャベーク (P EB) する。更に、0.1~5%、好ましくは2~3% テトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド(TMA H) 等のアルカリ水溶液の現像液を用い、0.1~3分 間、好ましくは0.5~2分間、浸漬(dip)法、パ ドル (puddle) 法、スプレー (spray) 法等 の常法により現像することにより基板上に目的のパター ンが形成される。なお、本発明材料は、特に高エネルギ 一線の中でも254~193nmの遠紫外線又はエキシ (株) 製) 等を挙げることができる。好ましくは、フロ 50 マレーザー、X線及び電子線による微細パターンニング

に最適である。また、上記範囲を上限及び下限から外れる場合は、目的のパターンを得ることができない場合がある。

【0240】また、本発明のレジスト材料は高分子シリコーン化合物をベース樹脂としたことにより、酸素プラズマエッチング耐性に優れているので2層レジスト材料としても有用である。

【0241】即ち、常法に従い、基板上に下層レジストとして厚い有機ポリマー層を形成後、本発明のレジスト溶液をその上にスピン塗布する。上層の本発明のレジス 10ト層は上記と同様の方法でパターン形成を行った後、エッチングを行うことにより下層レジストが選択的にエッチングされるため、上層のレジストパターンを下層に形成することができる。

【0242】なお、下層レジストには、ノボラック樹脂 系ポジ型レジストを使用することができ、基板上に塗布 した後、200℃で1時間ハードベークすることによ り、シリコーン系レジストとのインターミキシングを防 ぐことができる。

[0243]

【発明の効果】本発明の高分子シリコーン化合物をベース樹脂としたレジスト材料は、高エネルギー線に感応し、感度、解像性に優れているため、電子線や遠紫外線による微細加工に有用である。特にArFエキシマレーザー、KrFエキシマレーザーの露光波長での吸収が小さいため、微細でしかも基板に対して垂直なパターンを容易に形成することができるという特徴を有する。また、酸素プラズマエッチング耐性に優れているため、下層レジスト膜の上に本発明のレジスト膜を塗布した2層レジストは、微細なパターンを高アスペクト比で形成し 30 得るという特徴も有する。

[0244]

【実施例】以下、合成例及び実施例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記実施例に制限されるものではない。

【0245】 [合成例1] ポリ (3-カルボキシシクロ ヘキシルシルセスキオキサン) の合成

3ートリクロロシリルー1ーシクロヘキシルカルボン酸メチルエステル150.0g(0.544mo1)をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で撹拌し40ながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で3時間加熱しメチルエステル基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ(3ーカルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン)を収量850

3. 4 gで得た。得られたポリマーの重量平均分子量は 3,000であった。

【0246】 [合成例2] ポリ [(3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン) - (シクロヘキシルシルセスキオキサン)] の合成

3ートリクロロシリルー1ーシクロヘキシルカルボン酸メチルエステル75.0g(0.272mo1)とシクロヘキシルトリクロロシラン59.2g(0.272mo1)をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で撹拌しながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で3時間加熱しメチルエステル基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ[(3ーカルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサ

20 ン) - (シクロヘキシルシルセスキオキサン)] を収量 82.0gで得た。得られたポリマーの重量平均分子量 は3,500であった。また、¹H-NMRの分析にお いて、3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサ ン/シクロヘキシルシルセスキオキサンの組成比は50 /50(モル比)であった。

【0247】 [合成例 $3\sim8$] 合成例1、2と同様な方法で表1に示すシリコーンポリマーを得た。上記合成例 $1\sim8$ で得られたポリマーの重量平均分子量、比を表1に示す。

30 【0248】 【化87】

$$(A) \qquad \begin{array}{c} -(SiO_{3/2})_{\overline{p}1+\overline{p}2} \\ COOH \\ \end{array}$$

$$(B) \qquad \begin{array}{c} -(SiO_{3/2})_{\overline{p}1+\overline{p}2} \\ COOH \\ \end{array}$$

$$(C) \qquad \begin{array}{c} -(SiO_{3/2})_{\overline{p}1+\overline{p}2} \\ -(SiO_{3/2})_{\overline{p}1+\overline{p}2} \\ \end{array}$$

$$(C) \qquad \begin{array}{c} -(SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \\ -(SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \\ -(SiO_{3/2})_{\overline{p}3} \\ \end{array}$$

【0249】 【化88】

130

*【0250】 【表1】

$$(D) \qquad \begin{array}{c} (SiO_{3/2})_{\overline{p_1+p_2}} & (SiO_{4/2})_{\overline{p_3}} \\ (D) & CH_2 \\ (COOH CH_2) \\ (COOH CH_2$$

(E) — (SiO_{3/2)p1+p2} — (SiO_{3/2)p3} — (CH₂ — CH₃ — CH₃

20

(G)
$$-(SiO_{22})_{\overline{p_1+p_2}}$$
 $-(SiO_{22})_{\overline{p_2}}$

(H) (SiO_{3/2})_{p1+p2} (SiO_{3/2})_{p3} (CH₂ CH₃ CCH₃

30

7

合成例	酸不安定基導入前のポリマー		
	ポリマー	(p1 + p2) /p3 (モル比)	Mw
1	(A)	100/0	3,000
2	(B)	50/50	3,500
3	(C)	70/30	3,400
4	(D)	50/50	12,000
5	Œ)	60/40	3,300
6	(F)	100/0	3,200
7	(G)	50/50	4,500
8	(H)	60/40	3,800

【0251】 [合成例9] 合成例1で得られたポリマー 50gをテトラヒドロフラン450m1に溶解させ、触 媒量のpートルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌 しながらエチルビニルエーテル15.0gを添加した。 1時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水 5 Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られ た。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水 5 Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマ -60gをテトラヒドロフラン560m1に溶解させ、 1-ヒドロベンゾトリアゾール34.0g、ジイソプロ ピルカルボンジイミド31.6gを添加後、エタノール アミン7.7gを添加した。30℃で5時間反応させた 後、濃縮して、水3 Lに滴下したところ白色の固体が得 られた。これを濾過後、アセトン50m1に溶かし、水 3 Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得 た。得られたポリマーは、下記示性式 (Polym. 1) で示される構造を有し、 1 H-NMRによる分析に おいて、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の5 0%がエトキシエチル化され、50%が-NHCH₂C H2OHで置換されていることが確認された。

【0252】 [合成例10] 合成例1で得られたポリマ -50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、 触媒量のp−トルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹 拌しながらエチレン-1-プロペニルエーテル12.0 gを滴下し、2時間後、1,4-ブタンジオールジビニ ルエーテル8.7gを滴下し、30分間反応させた後、 濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴 下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、ア セトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過 後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒ ドロフラン560m1に溶解させ、1-ヒドロベンゾト リアゾール34.0g、ジイソプロピルカルボンジイミ ド31.6gを添加後、2-アミノ-2-メチル-1, 3-プロパンジオール26.3gを添加した。30℃で 5時間反応させた後、濃縮して、水3 Lに滴下したとこ ろ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50 mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥さ せ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式 (Polym. 2) で示される構造を有し、1H-NM Rによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基 40 の水素原子の40%がエトキシプロピル化され、20% が架橋構造を有し、40%がNHC (CH3) (CH2O H)2で置換されていることが確認された。

【0253】 [合成例11~18] 合成例9、10にお いて、合成例1~8のいずれかのポリマーを用い、エチ ルピニルエーテル及びエタノールアミンの代わりにPo 1 ym. 3~10に示す酸不安定基及び一般式 (2b) で示される基を導入し得る化合物を用いる以外、また 1, 4 ープタンジオールジビニルエーテルの代わりに 1,4-ビス[(ビニルオキシ)メチル]シクロヘキサ 50 られたポリマー60gをテトラヒドロフランに溶解さ

ンを用いる以外は同様な方法により下記示性式 (Ро1 ym. 3~10) で示されるシリコーンポリマーを得

【0254】[合成例19]合成例1で得られたポリマ -50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、 無水トリフルオロ酢酸69.7gを添加後、20℃で撹 拌しながらtーブチルアルコール17.2gを添加し た。 5 時間反応させた後、濃アンモニア水により中和 し、水5 Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が 得られた。これを濾過後、アセトン100m1に溶解さ せ、水5 Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られた ポリマー60gをテトラヒドロフラン560m1に溶解 させ、1-ヒドロベンゾトリアゾール34.0g、ジイ ソプロピルカルボンジイミド31.6gを添加後、4-アミノメチル-1-シクロヘキサノール19.5gを添 加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3 Lに滴下したところ白色の固体が得られた。 これを濾過 後、アセトン50m1に溶かし、水3上に滴下し、濾過 後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマー 20 は、下記示性式 (Polym. 11) で示される構造を 有し、1H-NMRによる分析において、高分子化合物 のカルボキシル基の水素原子の40%がtertーブチ ル化され、60%が下記式で置換されていることが確認 された。

[0255]【化89】

【0256】[合成例20]合成例19において、合成 例2のポリマーを用い、4-アミノメチル-1-シクロ ヘキサノールの代わりに3-アミノ-1, 2-プロパン ジオールを用いる以外は同様な方法により下記示性式 (Ро1ут. 12) で示されるシリコーンポリマーを

【0257】 [合成例21] 合成例19において、合成 例6のポリマーを用い、1-アミノメチル-1-シクロ ヘキサノールの代わりに2-(2-アミノエトキシ) エ タノールを用いる以外は同様な方法により下記示性式 (РоІут. 13) で示されるシリコーンポリマーを 得た。

【0258】[合成例22]合成例1で得られたポリマ -50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、 触媒量のpートルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹 拌しながらエチルー1ープロペニルエーテル21.5g を添加した。2時間反応させた後、濃アンモニア水によ り中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色 固体が得られた。これを濾過後、アセトン100m1に 溶解させ、水5 Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得

せ、炭酸カリウムを固体のまま添加し、撹拌しながらブロムエタノール27.8gを添加し、60℃で6時間反応させた後、反応液から固体の炭酸カリウムを濾別した。濾液から減圧下で溶媒及び未反応のブロムエタノールを留去した。残渣をアセトンに溶解し水5Lに滴下したところ、白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン200m1に溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polym.14)で示される構造を有し、*

*1H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の60%がエトキシプロピル化され、40%が-OCH₂CH₂OHで置換されていることが確認された。

【0259】 [合成例23] 合成例6のポリマーを用いた以外、合成例20と同様な方法で行い、下記示性式 (Polym. 15) のシリコーンポリマーを得た。 【0260】 【化90】

Polym.1

Mw = 4,000

Polym.2

Mw = 12,000

[0261]

40 【化91】

Polym.3

Mw = 4,300

 $\underline{Polym.4} \qquad Mw = 4,600$

 $\underline{Polym.5} \qquad Mw = 14,300$

[0262]

【化92】

Polym.6

Mw = 4,200

 $\underline{Polym.7} \qquad \mathbf{Mw} = 15,000$

[0263]

【化93】

 $\underline{Polym.8} \qquad Mw = 5,000$

Polym.9

Mw = 5,400

Polym.10

Mw = 4.520

[0264]

【化94】

Polym.11

Mw = 4,300

$$\begin{array}{c|c} -(SiO_{M2})_{\overline{0,k}} & -(SiO_{M2})_{\overline{0,k}} \\ \hline \\ COO-C-CH_{s} & CONHCH_{2} - COH \\ \hline \\ CH_{s} & CONHCH_{2} - COH \\ \hline \end{array}$$

Polym.12

Mw = 4,100

 $\underline{Polym.13} \qquad Mw = 4,660$

[0265]

【化95】

Mw = 4.200

$Polym.15 \qquad Mw = 4.650$

【0266】 [合成例24] ポリ [(3-カルボキシシクロヘキシルシルセスキオキサン) -(8-ヒドロキシー4ートリシクロ [5, 2, 1, 0^2 ,6] デカニルシルセスキオキサン)] の合成

3-トリクロロシリル-1-シクロヘキシルカルボン酸 メチルエステル75.0g(0.272mol)と8-アセトキシー4ートリクロロシリルトリシクロ[5, 2, 1, $0^{2,6}$] デカン89. 1g (0. 272mo 1) をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温 で撹拌しながら滴下添加した。滴下終了後、反応混合物 より酸性水層を分離し、次いで水1Lで有機層を水洗 し、水層が中性になってから更に2回水洗を行った。有 機層をエバポレーターにより溶媒留去した。その濃縮液 を200℃で2時間加熱し、重合した。 重合物にテトラ ヒドロフラン800gを加えて溶解したものを、10% 水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴下し、40℃で 3時間加熱し、メチルエステル基、アセトキシ基を加水 分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを晶出し、濾過、 乾燥を行い、ポリ[(3-カルボキシシクロヘキシルシ ルセスキオキサン) - (8-ヒドロキシ-4-トリシク ロ [5, 2, 1, 0²,6] デカニルシルセスキオキサ ン〕を収量98.6gで得た。得られたポリマーの重量 平均分子量は4,000であった。また、¹H-NMR の分析において、3-カルボキシシクロヘキシルシルセ スキオキサン/8-ヒドロキシ-4-トリシクロ[5,

【0267】「合成例25]ポリ「(3-カルボキシシ 50

2, 1, 02,6] デカニルシルセスキオキサンの組成比

は50/50 (モル比) であった。

クロヘキシルシルセスキオキサン) -(8-ヒドロキシ-4-トリシクロ[5, 2, 1, 0²,6] デカニルシルセスキオキサン) <math>-(シクロヘキシルシルセスキオキサン)] の合成

3-トリクロロシリル-1-シクロヘキシルカルボン酸メチルエステル60.1g(0.218mo1)と8-アセトキシー4-トリクロロシリルトリシクロ[5,002,1,0²,6]デカン71.4g(0.218mo1)とシクロヘキシルトリクロロシラン23.7g(0.109mo1)をトルエン150gに溶解し、水300g中へ室温で撹拌しながら滴下添加した。滴下終

了後、反応混合物より酸性水層を分離し、次いで水1L で有機層を水洗し、水層が中性になってから更に2回水 洗を行った。有機層をエバポレーターにより溶媒留去し た。その濃縮液を200℃で2時間加熱し、重合した。 重合物にテトラヒドロフラン800gを加えて溶解した ものを、10%水酸化ナトリウム溶液1,000gへ滴 下し、40℃で3時間加熱し、メチルエステル基、アセ トキシ基を加水分解した。塩酸で酸性にしてポリマーを 晶出し、濾過、乾燥を行い、ポリ [(3-カルボキシシ クロヘキシルシルセスキオキサン) - (8-ヒドロキシ -4-トリシクロ [5, 2, 1, $0^{2,6}$] デカニルシル セスキオキサン) - (シクロヘキシルシルセスキオキサ ン)]を収量83.4gで得た。得られたポリマーの重 量平均分子量は5,000であった。また、 1 H-NM Rの分析において、3-カルボキシシクロヘキシルシル セスキオキサン/8-ヒドロキシー4-トリシクロ

[5, 2, 1, $0^{2,6}$] デカニルシルセスキオキサン/

146

シクロヘキシルシルセスキオキサンの組成比は40/40/20(モル比)であった。

*られたポリマーの重量平均分子量、組成比を表2に示す。

【0268】[合成例26~31]合成例24、25と

[0269]

同様な方法で表2に示すシリコーンポリマーを得た。得*

【表2】

A	酸不安定基導入前のポリマー						
合成例	ポリマー	pl + p2/p3/p4 (モル比)	Mw				
24	(I)	50/0/50	4,000				
25	(I)	40/20/40	5,000				
26	(K)	30/30/40	2,600				
27	(L)	70/0/30	3,500				
28	(M)	40/0/80	3,000				
29	(N)	50/20/30	5,400				
30	(O)	40/40/20	3,200				
31	(I)	60/0/40	3,700				

[0270]

※ ※【化96】

(SiO_{3/2})_{p1+p2}

ポリマー
$$(K)$$
 $(SiO_{yy})_{pl+p2}$ $(SiO_{yy})_{pd}$ $(SiO_{yy})_{pd}$ $(SiO_{yy})_{pd}$ $(SiO_{yy})_{pd}$ $(CH_2)_{pd}$ $(CN)_{pd}$

[0271]

【化97】

ポリマー (L)
$$\frac{(SiO_{3/2})_{pl+pl}}{(SiO_{3/2})_{pl}}$$
 $\frac{(SiO_{3/2})_{pl}}{(SiO_{3/2})_{pl}}$ $\frac{(SiO_{3/2})_{pl}}{(SiO_{3/2})_{pl}}$

【0272】 [合成例32] 合成例24で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のpートルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌しながらエチルビニルエーテル10.8gを添加した。1時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマーは、下記示性式(Polym.16)で示される構造を有し、1H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の90%がエトキシエチル化されたことが確認された。

【0273】[合成例33]合成例31で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のpートルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌しながらエチルビニルエーテル8.7gを添加した。1時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラヒドロフラン540mlに溶解させ、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール27.0g、

N, N' ージイソプロピルカルボジイミド12.6gを 添加後、エタノールアミン6.1gを添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3Lに滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polym.17)で示される構造を有し、1H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の60%がエトキシエチル化され、30%が-NHCH2CH2OHで置換されていることが確認された。

40 【0274】 [合成例34] 合成例31で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン450mlに溶解させ、触媒量のpートルエンスルホン酸を添加後、20℃で撹拌しながらエチレンー1ープロペニルエーテル6.9gを滴下し、2時間後、1,4ーブタンジオールジビニルエーテル5.7gを滴下し、30分間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマー60gをテトラロドロフラン540mlに溶解させ、1-ヒドロキシ

ベンゾトリアゾール27.0g、N,N'ージイソプロピルカルボジイミド12.6gを添加後、2-アミノー2-メチルー1,3-プロパンジオール10.5gを添加した。30℃で5時間反応させた後、濃縮して、水3Lに滴下したところ白色の固体が得られた。これを濾過後、アセトン50mlに溶かし、水3Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polym.18)で示される構造を有し、1H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の40%がエトキシプロピル化され、20%が架橋構造を有し、30%がNHC(CH3)(CH2OH)2で置換されていることが確認された。

【0275】[合成例35~41]合成例32、33、34において、合成例24~31のいずれかのポリマーを用い、エチルビニルエーテル及びエタノールアミンの代わりにPolym.19~25に示す酸不安定基及び一般式(2a)又は(2b)で示される基を導入し得る化合物を用いる以外、また1,4-ブタンジオールジビニルエーテルの代わりに1,4-ビス[(ビニルオキシ)メチル]シクロヘキサンを用いる以外は同様な方法により下記示性式(Polym.19~25)で示されるシリコーンポリマーを得た。

【0276】 [合成例42] 合成例24で得られたポリマー20gをジメチルホルムアミド200m1に溶解さ*

*せ、炭酸カリウムを固体のまま添加し、撹拌しながらクロロ酢酸ーtertーブチルエステル15.1gを添加し、60℃で6時間反応させた後、反応液から固体の炭酸カリウムを濾別して水10Lを滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶かし、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥させ、ポリマーを得た。得られたポリマーは、下記示性式(Polym.26)で示される構造を有し、1H-NMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子のtertーブトキシカルボニルメチル化率は60%であることが確認された。

【0277】 [合成例43] 合成例24で得られたポリマー50gをテトラヒドロフラン180mlに溶解させ、無水トリフルオロ酢酸52.5gを添加後、5℃以下で撹拌しながらtーブチルアルコール18.5gを添加した。2時間反応させた後、濃アンモニア水により中和し、水5Lに中和反応液を滴下したところ、白色固体が得られた。これを濾過後、アセトン100mlに溶解させ、水5Lに滴下し、濾過後、真空乾燥した。得られたポリマーは、下記示性式(Polym.27)で示される構造を有し、「HーNMRによる分析において、高分子化合物のカルボキシル基の水素原子の80%がtertーブチル化されたことが確認された。

[0278] 【化98]

Polym.16

$$(SiO_{3/2})_{\overline{0.05}} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{0.05}} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{0.05}}$$

$$COOH$$

$$COO$$

$$OH$$

$$OH$$

Polym.17

Mw = 4.600

[0279]

【化99】

152

Polym.18

*
$$-(SiO_{3/2})_{\overline{u},\overline{u}}$$
 $-(SiO_{3/2})_{\overline{u},\overline{u}}$ CH_2OH $CONH-C-CH_3$ CH_2OH OH

Mw = 9,000

[0280]

【化100】

Polym.19

Mw = 6,100

Polym.20

Mw = 3,400

[0281]

* *【化101】

Polym.21

Mw = 4,400

Polym.22

$$(SiO_{3/2})_{\overline{0.04}}$$
 $-(SiO_{3/2})_{\overline{0.36}}$ $-(SiO_{3/2})_{\overline{0.00}}$ $Mw = 3,500$

[0282]

【化102】

156

Polym.23

Mw = 11,600

[0283]

【化103】

158

Polym.24

Polym.25

$$(SiO_{3/2})_{\overline{0.05}} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{0.25}} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{0.25}} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{0.25}}$$

$$COOH \qquad COO \qquad OH \qquad OH$$

$$Mw = 4,900$$

[0284]

【化104】

Polym.26

Polym.27

$$(SiO_{3/2})_{\overline{u},1} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{u},2} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{u},2} \qquad (SiO_{3/2})_{\overline{u},2} \qquad Mw = 4,900$$

$$OH$$

Polym.28

$$(SiO_{2/2})_{\overline{0.5}} \qquad (SiO_{2/2})_{\overline{0.5}}$$

$$COOH$$

$$OH$$

$$OH$$

【0285】[実施例1~28]上記合成例で得られたポリマー(Polym. 1~15)をベース樹脂として 30使用し、下記式(PAG. 1~5)で示される酸発生剤、下記式(DRR. 1, 2)で示される溶解制御剤、塩基性化合物、下記式(ACC. 1)で示される分子内に三CーCOOHで示される基を有する芳香族化合物を表3、4に示す組成でプロピレングリコールモノエチルアセテート(PGMEA)、乳酸エチル(EL)又はジエチレングリコールモノメチルエーテル(DGLYME)に溶解してレジスト材料を調合し、更に各組成物を0.2μmのテフロン製フィルターで濾過することにより、レジスト液をそれぞれ調製した。 40

【0286】得られたレジスト液をシリコンウエハー上へスピンコーティングし、0.3 μ mの厚さに塗布した。次いで、このシリコンウエハーをホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークした。これをArFエキシマレーザーステッパー(ニコン社、NA=0.55)を用いて露光し、110℃で90秒間ベークを施

し、2.38重量%のテトラメチルアンモニウムヒドロ 30 キシドの水溶液で現像を行うと、パターンを得ることが できた。得られたレジストパターンを次のように評価し た。結果を表3、4に示す。

評価方法:まず、感度を求めた。次に0.20μmのラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量(Eop)として、この露光量における分離しているラインアンドスペースの最小線幅を評価レジストの解像度とした。解像したレジストパターンの形状は、走査型電子顕微鏡を用いて観察した。また、0.18μmラインアンドスペースの凹凸(エッジラフネス)を測長機40 能付走査型電子顕微鏡(日立製作所製、S7280)にて測定した。

【0287】表3、4の結果より、本発明のレジスト材料は、高い解像力と凹凸のない(エッジラフネスの小さい)パターンとなることが確認された。

[0288]

【化105】

[0289]

* *【化106】

[0290]

【化107】

164

ACC.1

[0291]

* *【表3】

実施併		括弧内:	レジスト 組成比(感度 :Eop	解像度	プロフ	エッジラフネ		
舜	ベース 樹脂	酸発生剤	海 解 制御剤	塩基性化合物	溶媒	(EL)	(um)	ァイル	(nm)
1	Polym.1 (98)	PAG.1	_	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.16	矩形	5
2	Polym.2 (98)	PAG.1 (2)	1	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
3	Polym.3 (98)	PAG.1 (2)		トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.18	矩形	7
4	Polym.4 (98)	PAG.1 (2)	•	トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	6.0	0.18	俎形	7
5	Polym.5 (98)	PAG.1 (2)	-	(0.1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
В	Polym.6 (98)	PAG.1 (2)	_	(1.0)	PGMEA (600)	5.2	0.18	矩形	5
7	Polym.7 (98)	PAG.1 (2)	_	(0.1)	PGMEA (600)	6.7	0.16	矩形	4
8	Polym.8 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.8	0.15	矩形	3
9	Polym.9 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	5
10	Polym.10 (98)	PAG.1 (2)	-	(0.1)	PGMEA (600)	6.2	0.16	矩形	5
11	Polym.11 (98)	PAG.1 (2)		トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.1	0.16	矩形	6
12	Polym.12 (98)	PAG.1 (2)	-	(0.1)	PGMEA (600)	6.1	0.18	矩形	8
13	Polym. 13 (98)	PAG.1 (2)	-	(0.1)	PGMEA (600)	6.3	0.18	矩形	10
14	Polym.14 (98)	PAG.1 (2)	_	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.9	0.18	矩形	8
15	Palym.15 (98)	PAG.1 (2)	-	L 11 -7 /2 4 .	PGMEA (600)	8.1	0.18	矩形	9

[0292]

		括弧内:	レジスト 組成比(i		<u> </u>				
実施例	ベース機能	酸発生剤	辞解 制御剤 又は その他の 添加剤	填基性化合物	溶媒	9.E.	解像度 (mm)	プロファイル	エッジ ラフネ ス (nm)
16	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	-	-	PGMEA (600)	4.5	0.17	矩形	5
17	Polym.1 (98)	PAG.3 (2)	-	-	PGMEA (600)	15	0.17	矩形	7
18	Polym.1 (98)	PAG.4 (2)	-	-	PGMEA (600)	9.5	0.17	矩形	7
19	Polym.1 (98)	PAG.5 (2)	-	-	PGMEA (600)	4.5	0.17	矩形	5
20	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16)	_	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	7
21	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.2 (16)		PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	7
22	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	-	トリエタノー ルアミン (0,1)	PGMEA (600)	6.2	0.16	矩形	4
23	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	ı	Nーメチルピロリドン (0.05)	PGMEA (600)	1	0.20	矩形	10
24	Polym.1 (82)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16)	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	1.8	0.20	矩形	9
25	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (Q.1) ピペリジン エタノール (Q.06)	PGMRA (600)	7.2	0.16	矩形	6
26	Polym.1 (98)	PAG.1 (2)	DRR.1 (16) ACC.1 (0.05)	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	2.0	0.18	矩形	7
27	Polym.1 (98)	PAG-2 (2)	-	-	PGMEA (420) EL (180)	4.5	0.17	矩形	5
28	Polym.1 (98)	PAG.2 (2)	-		PGMEA (480) DGLYME (120)	4.5	0.17	矩形	5

【0293】[実施例29]シリコンウエハーに下層レジスト材料として、OFPR800(東京応化社製)を2.0μmの厚さに塗布し、200℃で5分間加熱し、硬化させた。この下層レジスト膜上に実施例1で用いたレジスト材料を上述と同様な方法で約0.35μmの厚さで塗布し、プリベークした。次いでKrFエキシマレーザー露光、現像を行い、パターンを下層レジスト膜上に形成した。この時、下層レジスト膜に対して垂直なパターンを得ることができ、裾引きの発現を認めることは40なかった。

【0294】その後、平行平板型スパッタエッチング装置で酸素ガスをエッチャントガスとしてエッチングを行った。下層レジスト膜のエッチング速度が150nm/minであるのに対し、本レジスト膜は15nm/min以下であった。15分間エッチングすることによって本レジスト膜に覆われていない部分の下層レジスト膜は完全に消失し、1μm以上の厚さの2層レジストパターンが形成できた。このエッチング条件を以下に示す。

ガス流量:50sccm, ガス圧:1.3Pa, rfパ 50 5)を用いて露光し、110℃で90秒間ベークを施し

ワー:50W, dcバイアス:450V

【0295】 [実施例30~64] 上記合成例で得られたポリマー(Polym. 16~28)をベース樹脂として使用し、下記式(PAG. 1~8)で示される酸発生剤、下記式(DRR. 1~4)で示される溶解制御剤、塩基性化合物、下記式(ACC. 1)で示される分子内に=C-COOHで示される基を有する化合物、酸の作用によって架橋する化合物(Crosslinker 1、2)を表5~7に示す組成でFC-430(住友3M製)0.05重量%を含む溶媒中に溶解してレジスト材料を調合し、更に各組成物を0.2 μ mのテフロン製フィルターで濾過することにより、レジスト液をそれぞれ調製した。

【0296】得られたレジスト液をシリコンウエハー上へスピンコーティングし、0.3 μmの厚さに塗布した。次いで、このシリコンウエハーをホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークした。これをArFエキシマレーザーステッパー(ニコン社、NA=0.5

168

(PEB)、2.38%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶液で現像を行うと、パターンを得ることができた。得られたレジストパターンを次のように評価した。結果を表5~7に示す。

評価方法:まず、感度を求めた。次に0.20μmのラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量(Eop)として、この露光量における分離しているラインアンドスペースの最小線幅を評価レジストの解像度とした。解像したレジストパターンの形状は、走査*

*型電子顕微鏡を用いて観察した。また、0.20μmラインアンドスペースの凹凸(エッジラフネス)を測長機能付走査型電子顕微鏡(日立製作所、S7280)にて測定した。

【0297】表5~7の結果より、本発明のレジスト材料は、高い解像力と凹凸のない(エッジラフネスの小さい)パターンとなることが確認された。

[0298]

【化108】

$$(CH_3)_3CO - \bigcirc -S^* CH_3 - \bigcirc -SO_3^-$$

$$(PAG.1)$$

$$OCH_2COOC(CH_3)_3$$

$$CH_3 - \bigcirc -S^* - O - CH_2 - \bigcirc -S^* - O - CH_3$$

$$(PAG.2)$$

$$CH_3 - \bigcirc -S^* - C - S^* - O - CH_3$$

$$(PAG.4)$$

$$(CH_3)_3C - S^* - C^* - S^* - C - C(CH_3)_3$$

$$(PAG.5)$$

[0299]

【化109】

170

$$\begin{array}{c|c}
 & N_1 O \\
 & S - C - S - C
\end{array}$$
(PAG.6)

$$N-O-SO_2-CF_s$$
 (PAG.8)

[0300] [化110]

[0301] * * [化111]

[0302]

実施例	(括弧内:	レジスト 組成比(联度 :Eop	解像度	プロファイル	エッジラフネ		
獨	ベース 樹脂	酸発生剤	推 類 類	塩基性化合物	溶媒		(um)	7111	(nm)
30	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.8	0.16	矩形	5
31	Polym.17 (98)	PAG.1 (2)	1	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	5.5	0.17	矩形	5
32	Polym,18 (98)	PAG.1 (2)		トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	5.2	0.15	矩形	4
33	Polym.19 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	5.0	0.16	矩形	5
34	Polym.20 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMRA (600)	4.5	0.16	矩形	5
35	Polym.21 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.16	矩形	5
36	Polym.22 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	4.5	0.18	矩形	7
37	Polym.23 (98)	PAG.1 (2)	-	(0,1)	PGMEA (600)	5.2	0.16	矩形	5
38	Polym.24 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	5.0	0.18	矩形	7
39	Polym.25 (98)	PAG.1 (2)	-	(0,1)	PGMEA (600)	4.5	0.16	矩形	5
40	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.2	0.17	矩形	5
41	Polym.27 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.17	矩形	5

[0303]

实施例		括弧内:	レジスト	感度 :Eop	解像皮	プロフ	エッジラフネ		
類	ベース機能	酸発生剂	溶解 制御剤	塩基性化合物	溶媒		(m)	ァイル	(mm)
42	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリエタノー ルアミン (0.1)	PGMEA (600)	5.0	0.18	矩形	5
43	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	1	Nーメチルピ ロリドン (0,05)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	9
44	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	キノリン (0.05)	PGMEA (600)	1.8	0.18	矩形	9
45	Polym, 16 (98)	PAG.1 (2)	1	トリプチル アミン (0.1) ピペリジン エタノール (0.05)	PGMEA (600)	7.2	0.16	矩形	7
49	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリスメトキ シメトキシェ チルアミン (0.15)	PGMEA (600)	5.2	0.15	矩形	4
47	Palym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリスメトキ シエトキシメ トキシエチル アミン (0.2)	PGMEA (600)	6.0	0.15	矩形	4
48	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.1 (6)	(0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	7
49	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.2 (6)	(0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	7
60	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.3 (6)	(0,1)	PGMEA (600)	8.0	0.18	矩形	8
51	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	DRR.4 (5)	(0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.18	矩形	8
52	Polym.16 (98)	PAG.2 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
53	Polym.16 (98)	PAG.3 (2)		トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.0	0.17	矩形	8

[0304]

* *【表7】

実施例	(括弧内:	レジスト 組成比(i	感度		プロフ	エッジ		
	ペース	酸発生剤	海 解 制御剤 又は 薬権剤	塩基性化合物	溶媒	BE SE	解像度	テイル	ラフネ ス (nm)
54	Polym.16 (98)	PAG.4 (2)	_	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.16	矩形	6
55	Polym.16 (98)	PAG.5 (2)	-	トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
56	Polym.16 (98)	PAG.6 (2)	_	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
57	Polym.16 (98)	PAG.7 (2)		トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	8
58	Polym.16 (98)	PAG.8 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
59	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	ACC.1 (1)	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	6
60	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	1	トリプチル アミン (0.1)	(600)	4.2	0.16	矩形	5
81	Polym.16 (98)	(2)	1	トリプチル アミン (0,1)	EIPA (600)	4.8	0.18	矩形	5
62	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crossinker 1 (20)	-	PGMEA (600)	8	0.20	矩形	12
63	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	トリプチル アミン (0,1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10
64	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 2 (20)	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10

PGMEA: プロピレングリコールメチルエーテルアセ テート

EL:乳酸エチル

EIPA:

【0305】 [実施例65] シリコンウエハーに下層レ ジスト材料として、OFPR800 (東京応化社製) を 1. 0 µmの厚さに塗布し、300℃で5分間加熱し、 硬化させた。この下層レジスト膜上に実施例30で用い たレジスト材料を上述と同様な方法で0.3μmの厚さ で塗布し、プリベークした。次いでKrFエキシマレー 10 ンが形成できた。このエッチング条件を以下に示す。 ザー露光、現像を行い、パターンを下層レジスト膜上に 形成した。この時、下層レジスト膜に対して垂直なパタ*

178 *ーンを得ることができ、裾引きの発現を認めることはな かった。

【0306】その後、平行平板型スパッタエッチング装 置で酸素ガスをエッチャントガスとしてエッチングを行 った。下層レジスト膜のエッチング速度が150nm/ minであるのに対し、本レジスト膜は15nm/mi n以下であった。15分間エッチングすることによって 本レジスト膜に覆われていない部分の下層レジスト膜は 完全に消失し、 1μ m以上の厚さの2層レジストパター ガス流量:50sccm, ガス圧: 1. 3 Pa, rf パワー:50W. d cバイアス:450V

※る高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化

合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の

水素原子の一部又は全部が1種又は2種以上の酸不安定

基により置換されている重量平均分子量1,000~5

0,000の高分子シリコーン化合物、

【手続補正書】

【提出日】平成10年8月25日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項7

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項7】 (A) 有機溶剤

(B) 下記一般式(1) で示される繰り返し単位を有す※

(OH), (1)

(SiO_{1/2})_{p3}

【化6】

[式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系 の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水 素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もし くは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族 系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化 水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素 原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、 炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、 ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換さ★

★れていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に応 じ、それぞれ1~5の整数を示す。 R^1 は下記一般式 (2a) 又は(2b) で示される基、R²は炭素数1~ 8の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のア ルキル基又はアルケニル基、又は炭素数5~12の非芳 香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素 基を示す。

【化7】

(2a)

(2b)

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素

数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を 示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素-炭素結 合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合 水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。 更 に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環 を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、 $0 < p1/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ 0 $\le p2/(p1+p2+p3+p4) \le 0.8$ 0 $\le p3/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$

*を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【化8】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO-O、一NHCO-O、フは一NHCONHーを示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)]

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジス※

※卜材料。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項12

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項12】 (A) 有機溶剤

(B)下記一般式(1)で示される繰り返し単位を有する高分子シリコーン化合物又はこの高分子シリコーン化合物のカルボキシル基又はカルボキシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により置換されている重量平均分子量1,000~50,000の高分子シリコーン化合物、

【化9】

[式中、Zは2価~6価の炭素数5~12の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基、Z'は2価~6価の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状の炭化水素基又は炭素数3~20の非芳香族系の単環式もしくは多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基であり、これらの基は、炭素-炭素結合間に窒素原子、酸素原子又は硫黄原子が介在されていてもよく、炭素原子上の水素原子はハロゲン原子、アルコキシ基、ニトロ基、シアノ基又はアセチル基で置換されていても

よく、炭素骨格中のメチレン基はカルボニル基に置換されていてもよい。x、y、zは上記Z、Z'の価数に応じ、それぞれ $1\sim5$ の整数を示す。 R^1 は下記一般式(2a)又は(2b)で示される基、 R^2 は炭素数 $1\sim8$ の直鎖状、分岐状又は環状の非置換もしくは置換のアルキル基又はアルケニル基、又は炭素数 $5\sim1$ 2の非芳香族系の1価の多環式炭化水素基又は有橋環式炭化水素基を示す。

【化10】

$$\begin{array}{c|c}
R \\
-NH-C-R'-OH \\
\downarrow \\
\end{matrix} (2 b)$$

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素一炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)式(1)において、p1は正数、p2、p3、p4は0又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4) \leq 0、90 \leq p2/(p1+p2+p3+p4) \leq 0.8

* 0≤p3/(p1+p2+p3+p4)≤0.7 0≤p4/(p1+p2+p3+p4)≤0.9 を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボ キシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以 上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1) で示される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシ ル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及 び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以 下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示される C-O-C基を有する基で置換することにより分子内及 び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【化11】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは一CO一〇一、一NHCO一〇一又は一NHCONH一を示す。cは2~8、c'は1~7の整数である。)]

- (C) 酸発生剤、
- (H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなる

ことを特徴とするレジスト材料。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項13

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項13】 (i) 請求項6乃至12のいずれか1 項記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、(ii)次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(iii)必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0029

【補正方法】変更 【補正内容】 【0029】 *【化18】

*

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数1~20の直 鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R' は炭素 数1~20の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を 示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素ー炭素結 合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合 水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更 に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環 を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数1~8 の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。) 式(1) において、p1は正数、p2、p3、p4は0 又は正数であり、かつp1+p2+p3+p4=1で、 $0 < p1/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ $0 \le p 2 / (p 1 + p 2 + p 3 + p 4) \le 0.8$ $0 \le p 3 / (p 1 + p 2 + p 3 + p 4) \le 0.7$ $0 \le p4/(p1+p2+p3+p4) \le 0.9$ を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボ※ ※キシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3a)又は(3b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【手続補正5】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0030 【補正方法】変更 【補正内容】 【0030】

【化19】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換

されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O -又は-NHCONH-を示す。<math>cは $2\sim8$ 、c'は1 $\sim7の整数である。)$

(C) 酸発生剤を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0038

【補正方法】変更

【補正内容】

[0038]

【化21】

(式中、Rは水素原子、水酸基又は炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、R'は炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示し、これらアルキル基、アルキレン基は炭素一炭素結合中に酸素原子が介在されていてもよく、また炭素結合水素原子の一部が水酸基で置換されていてもよい。更に、RとR'はそれぞれ互いに環を形成してもよく、環を形成する場合には、R、R'はそれぞれ炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。)式(1)において、p1 は正数、p2、p3、p4 は $0 < p1/(p1+p2+p3+p4) <math>\le 0$. 8 $0 \le p2/(p1+p2+p3+p4) \le 0$. 8 $0 \le p3/(p1+p2+p3+p4) \le 0$. 9

を満足する数である。また、カルボキシル基又はカルボ※

※キシル基及び水酸基の水素原子の一部が1種又は2種以上の酸不安定基により部分置換された上記一般式(1)で示される高分子シリコーン化合物の残りのカルボキシル基及び/又は水酸基の水素原子が、カルボキシル基及び水酸基の水素原子全体の0モル%を超え50モル%以下の割合で下記一般式(3 a)又は(3 b)で示されるC-O-C基を有する基で置換することにより分子内及び/又は分子間で架橋されていてもよい。

【手続補正7】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0039 【補正方法】変更 【補正内容】 [0039] 【化22】

(式中、R³、R⁴は水素原子又は炭素数1~8の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。又は、R³とR⁴とは環を形成してもよく、環を形成する場合にはR³、R⁴は炭素数1~8の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。R⁵は炭素数1~10の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基、dは0又は1~10の整数である。Aは、c価の炭素数1~50の脂肪族もしくは脂環式飽和炭化水素基、芳香族炭化水素基又はヘテロ環基を示し、これらの基はヘテロ原子を介在していてもよく、またその炭素原子に結合する水素原子の一部が水酸基、カルボキシル基、アシル基又はフッ素原子によって置換されていてもよい。Bは-CO-O-、-NHCO-O-又は-NHCONH-を示す。cは2~8、c'は1

~7の整数である。)]

(C) 酸発生剤、(H) 酸の作用によって架橋する化合物を含有してなることを特徴とするレジスト材料。

【手続補正8】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0040

【補正方法】変更

【補正内容】

【0040】請求項13:

(i)請求項6乃至12のいずれか1項記載のレジスト 材料を基板上に塗布する工程と、(ii)次いで加熱処 理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エ ネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、(ii i) 必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像 する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。 【手続補正9】

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0304 *【補正方法】変更 【補正内容】 【0304】 【表7】

車	(括弧内:		感度 :Bop	解像度	プロフ	エッジラフネ		
実施例	ベース 樹脂	酸発生剤	神解が見ば、薬情剤	塩基性化合物	浴蝶			ァイル	TA (HI)
54	Polym.16 (98)	PAG.4 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	7.5	0.16	矩形	в
55	Polym.16 (98)	PAG.5 (2)		トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	炬形	8
56	Polym.16 (98)	PAG.6 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	8.5	0.17	矩形	8
57	Polym.16 (98)	PAG.7 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	2.3	0.18	矩形	8
58	Polym.16 (98)	PAG.8 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	3.0	0.18	矩形	7
59	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	ACC.1 (1)	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	4.0	0.16	矩形	6
60	Polym.16 (98)	PAG.1 (2)	-	トリプチル アミン (0.1)	EL (600)	4.2	0.16	矩形	5
61	Polym_16 (98)	(2)	-	トリプチル アミン (0.1)	EIPA (600)	4.8	0.16	矩形	5
62	Polym.28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 1 (20)	_	PGMEA (600)	8	0.20	矩形	12
63	Polym_28 (98)	(2)	Crosslinker 1 (20)	アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10
64	Polym_28 (98)	PAG.1 (2)	Crosslinker 2 (20)	トリプチル アミン (0.1)	PGMEA (600)	20	0.18	矩形	10

PGMEA:プロピレングリコールメチルエーテルアセテート

EL:乳酸エチル

BIPA: 1-エトキシー2-プロパノール

フロントページの続き

(72)発明者 土谷 純司

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工業株式会社合成技術研究所内 (72)発明者 畠山 潤

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工業株式会社合成技術研究所内

(72) 発明者 名倉 茂広

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工業株式会社合成技術研究所内